Lampiran 8 .Hasil Analisis Model Mental Peserta Didik

Soal Nomor 1

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	Y	S	Y	MC	MC
3	Aulia Putri Azhari	B	Y	B	T	PU	SY-A
4	Chika Wendri Rahayu	S	Y	S	Y	MC	MC
5	Farel Fadli	B	T	B	T	PU	SY-A
6	Friska Elvari Putri	B	Y	B	Y	SU	SM
7	Jesika Tri Putri	S	T	S	T	NU	I
8	Kesya Kirfa Saputri	B	T	B	Y	PU	SY-A
9	Kuntum Khairah Ummah	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	B	Y	B	Y	SU	SM
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	S	T	NU	I
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	S	Y	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	B	T	B	Y	PU	SY-A
14	Mandala Rahmadana	B	Y	B	Y	SU	SM
15	Nafla Nur Irsatri	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
16	Putri Ramadani	S	Y	S	Y	MC	MC
17	Ramanda Apriliani S	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
18	Rangga Tri Juli Putra	S	T	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	B	Y	B	Y	SU	SM
20	Regina Sapitri	B	Y	B	Y	SU	SM
21	Rena Aprillia	S	Y	S	T	NU	I
22	Revan Wiratman	S	Y	S	Y	MC	MC
23	Ririn Safitri	S	Y	S	Y	MC	MC
24	Ris Yuliana Casa Asizah	B	T	B	Y	PU	SY-A
25	Saskia Mai Oktatrivia	S	Y	S	Y	MC	MC
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
27	Silvia Tosi Marchia	S	T	S	Y	PU-AC	SY-B
28	Sundgya Tri Pareza	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	T	NU	I
30	Sylvani Putri Henita	S	Y	S	Y	MC	MC
31	Tahani Gelsi F	B	Y	B	Y	SU	SM
32	Taufiq Qurrahman	B	T	B	Y	PU	SY-A
33	Wita Sefrina Inza	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
34	Zahran Fawwaz Diva	B	T	B	T	PU	SY-A
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B

Soal Nomor 2

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
2	Audia Al Genisha Putri	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
3	Aulia Putri Azhari	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
4	Chika Wendri Rahayu	S	Y	S	T	NU	I
5	Farel Fadli	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
6	Friska Elvari Putri	S	Y	S	T	NU	I
7	Jesika Tri Putri	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	S	Y	S	T	NU	I
9	Kuntum Khairah Ummah	S	T	S	T	NU	I
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	S	Y	S	Y	MC	MC
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	S	Y	MC	MC
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	S	Y	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
14	Mandala Rahmadana	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
15	Nafla Nur Irsatri	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
16	Putri Ramadani	S	Y	S	Y	MC	MC
17	Ramanda Apriliani S	S	T	S	Y	NU	I
18	Rangga Tri Juli Putra	S	T	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
20	Regina Sapitri	S	Y	S	Y	MC	MC
21	Rena Aprillia	S	Y	S	Y	MC	MC
22	Revan Wiratman	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
23	Ririn Safitri	S	Y	S	Y	MC	MC
24	Ris Yuliana Casa Asizah	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	Y	S	Y	MC	MC
26	Silvi Sri Wayuni	S	T	S	T	NU	I
27	Silvia Tosi Marchia	S	Y	S	Y	MC	MC
28	Sundgya Tri Pareza	S	T	S	Y	NU	I
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
30	Sylvani Putri Henita	S	Y	S	Y	MC	MC
31	Tahani Gelsi F	S	Y	S	T	NU	I
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
33	Wita Sefrina Inza	S	Y	S	T	NU	I
34	Zahran Fawwaz Diva	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	S	Y	S	Y	MC	MC

Soal Nomor 3

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
3	Aulia Putri Azhari	S	T	S	T	NU	I
4	Chika Wendri Rahayu	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
5	Farel Fadli	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
6	Friska Elvari Putri	B	Y	B	Y	SU	SM
7	Jesika Tri Putri	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	S	T	S	Y	NU	I
9	Kuntum Khairah Ummah	B	Y	B	T	PU	SY-A
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	B	Y	B	Y	SU	SM
11	Luthfiyah Syahputri	B	Y	B	T	PU	SY-A
12	M. Farrel Imammurti	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	S	Y	MC	MC
14	Mandala Rahmadana	B	Y	B	Y	SU	SM
15	Nafla Nur Irsatri	B	Y	B	Y	SU	SM
16	Putri Ramadani	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	B	Y	B	Y	SU	SM
18	Rangga Tri Juli Putra	S	Y	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
20	Regina Sapitri	B	Y	B	Y	SU	SM
21	Rena Aprillia	S	Y	S	Y	MC	MC
22	Revan Wiratman	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
23	Ririn Safitri	B	Y	B	T	PU	SY-A
24	Ris Yuliana Casa Asizah	S	T	S	T	NU	I
25	Saskia Mai Okta Trifia	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	S	Y	MC	MC
27	Silvia Tosi Marchia	S	T	S	Y	NU	I
28	Sundgya Tri Pareza	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	B	Y	B	Y	SU	SM
31	Tahani Gelsi F	B	Y	B	Y	SU	SM
32	Taufiq Qurrahman	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
33	Wita Sefrina Inza	S	Y	S	T	NU	I
34	Zahran Fawwaz Diva	B	Y	B	T	PU	SY-A
35	Zlathan Ibrahym Movic	B	Y	B	Y	SU	SM
36	Zulian Jasriano	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B

Soal Nomor 4

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	T	S	Y	NU	I
3	Aulia Putri Azhari	S	T	S	T	NU	I
4	Chika Wendri Rahayu	S	T	S	Y	NU	I
5	Farel Fadli	S	T	S	T	NU	I
6	Friska Elvari Putri	S	Y	S	Y	MC	MC
7	Jesika Tri Putri	S	T	S	T	NU	I
8	Kesya Kirfa Saputri	B	T	B	Y	PU	SY-A
9	Kuntum Khairah Ummah	S	T	S	Y	NU	I
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	S	T	NU	I
12	M. Farrel Imammurti	B	Y	B	Y	SU	SM
13	M.Ichlas Irmansyah	B	Y	B	Y	SU	SM
14	Mandala Rahmadana	B	Y	B	Y	SU	SM
15	Nafla Nur Irsatri	S	Y	S	Y	MC	MC
16	Putri Ramadani	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	S	T	S	T	NU	I
18	Rangga Tri Juli Putra	S	T	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	B	Y	B	Y	SU	SM
20	Regina Sapitri	S	T	S	T	NU	I
21	Rena Aprillia	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
22	Revan Wiratman	S	Y	S	Y	MC	MC
23	Ririn Safitri	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
24	Ris Yuliana Casa Asizah	S	T	S	Y	NU	I
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	T	S	T	NU	I
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	S	Y	MC	MC
27	Silvia Tosi Marchia	S	Y	S	T	NU	I
28	Sundgya Tri Pareza	S	Y	S	T	NU	I
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	B	Y	B	Y	SU	SM
31	Tahani Gelsi F	S	Y	S	T	NU	I
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	S	Y	MC	MC
33	Wita Sefrina Inza	S	Y	S	T	NU	I
34	Zahran Fawwaz Diva	S	Y	S	Y	MC	MC
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B

Soal Nomor 5

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	T	S	T	NU	I
2	Audia Al Genisha Putri	B	T	B	T	PU	SY-A
3	Aulia Putri Azhari	S	Y	S	Y	MC	MC
4	Chika Wendri Rahayu	S	T	S	T	NU	I
5	Farel Fadli	S	Y	S	Y	MC	MC
6	Friska Elvari Putri	S	T	S	T	NU	I
7	Jesika Tri Putri	S	T	S	T	NU	I
8	Kesya Kirfa Saputri	B	T	B	Y	PU	SY-A
9	Kuntum Khairah Ummah	B	Y	B	T	PU	SY-A
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	S	Y	S	Y	MC	MC
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	S	Y	MC	MC
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	S	Y	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	S	Y	MC	MC
14	Mandala Rahmadana	S	Y	S	Y	MC	MC
15	Nafla Nur Irsatri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
16	Putri Ramadani	S	Y	S	Y	MC	MC
17	Ramanda Apriliani S	S	T	S	T	NU	I
18	Rangga Tri Juli Putra	S	T	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	S	Y	S	Y	MC	MC
20	Regina Sapitri	S	Y	S	Y	MC	MC
21	Rena Aprillia	S	T	S	T	NU	I
22	Revan Wiratman	S	Y	S	Y	MC	MC
23	Ririn Safitri	S	Y	S	T	NU	I
24	Ris Yuliana Casa Asizah	S	T	S	Y	NU	I
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	Y	S	Y	MC	MC
26	Silvi Sri Wayuni	S	T	S	T	NU	I
27	Silvia Tosi Marchia	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
28	Sundgya Tri Pareza	B	T	B	T	PU	SY-A
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	S	T	S	Y	NU	I
31	Tahani Gelsi F	S	Y	S	Y	MC	MC
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	S	Y	MC	MC
33	Wita Sefrina Inza	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
34	Zahran Fawwaz Diva	S	T	S	T	NU	I
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	S	Y	S	Y	MC	MC

Soal Nomor 6

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	Y	S	Y	MC	MC
3	Aulia Putri Azhari	S	T	S	T	NU	I
4	Chika Wendri Rahayu	S	T	S	Y	NU	I
5	Farel Fadli	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
6	Friska Elvari Putri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
7	Jesika Tri Putri	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
9	Kuntum Khairah Ummah	S	T	S	T	NU	I
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	B	T	B	Y	PU-AC	SY-B
11	Luthfiyah Syahputri	S	T	S	T	NU	I
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
14	Mandala Rahmadana	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
15	Nafla Nur Irsatri	S	Y	S	Y	MC	MC
16	Putri Ramadani	S	Y	S	Y	MC	MC
17	Ramanda Apriliani S	B	Y	B	T	PU	SY-A
18	Rangga Tri Juli Putra	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
19	Refan Reifandi	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
20	Regina Sapitri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
21	Rena Aprillia	S	Y	S	T	PU	SY-A
22	Revan Wiratman	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
23	Ririn Safitri	S	T	S	Y	NU	I
24	Ris Yuliana Casa Asizah	-	-	-	-	NU	I
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	Y	S	Y	MC	MC
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
27	Silvia Tosi Marchia	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
28	Sundgya Tri Pareza	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
31	Tahani Gelsi F	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
33	Wita Sefrina Inza	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
34	Zahran Fawwaz Diva	S	T	S	T	NU	I
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
36	Zulian Jasriano	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B

Soal Nomor 7

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
3	Aulia Putri Azhari	S	T	S	Y	NU	I
4	Chika Wendri Rahayu	S	T	S	T	NU	I
5	Farel Fadli	B	Y	B	Y	SU	SM
6	Friska Elvari Putri	B	Y	B	Y	SU	SM
7	Jesika Tri Putri	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	B	Y	B	Y	SU	SM
9	Kuntum Khairah Ummah	B	T	B	Y	PU	SY-A
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
11	Luthfiyah Syahputri	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
12	M. Farrel Imammurti	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
13	M.Ichlas Irmansyah	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
14	Mandala Rahmadana	B	Y	B	Y	SU	SM
15	Nafla Nur Irsatri	S	T	S	T	NU	I
16	Putri Ramadani	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	B	Y	B	Y	SU	SM
18	Rangga Tri Juli Putra	B	Y	B	Y	SU	SM
19	Refan Reifandi	S	Y	S	Y	MC	MC
20	Regina Sapitri	S	Y	S	Y	MC	MC
21	Rena Aprillia	S	Y	S	Y	MC	MC
22	Revan Wiratman	B	Y	B	Y	SU	SM
23	Ririn Safitri	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
24	Ris Yuliana Casa Asizah	B	Y	B	T	PU	SY-A
25	Saskia Mai Okta Trifia	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	S	Y	MC	MC
27	Silvia Tosi Marchia	B	Y	B	T	PU	SY-A
28	Sundgya Tri Pareza	S	Y	S	Y	MC	MC
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	B	Y	B	Y	SU	SM
31	Tahani Gelsi F	S	Y	S	T	NU	I
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
33	Wita Sefrina Inza	S	Y	S	Y	MC	MC
34	Zahran Fawwaz Diva	B	Y	B	T	PU	SY-A
35	Zlathan Ibrahym Movic	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
36	Zulian Jasriano	B	Y	B	Y	SU	SM

Soal Nomor 8

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
2	Audia Al Genisha Putri	S	T	S	T	NU	I
3	Aulia Putri Azhari	S	Y	B	T	PU-AC	SY-B
4	Chika Wendri Rahayu	S	T	S	Y	NU	I
5	Farel Fadli	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
6	Friska Elvari Putri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
7	Jesika Tri Putri	S	T	S	T	NU	I
8	Kesya Kirfa Saputri	B	Y	B	Y	SU	SM
9	Kuntum Khairah Ummah	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	S	T	S	T	NU	I
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
12	M. Farrel Imammurti	B	T	B	Y	PU	SY-A
13	M.Ichlas Irmansyah	B	T	B	Y	PU	SY-A
14	Mandala Rahmadana	B	T	B	Y	PU	SY-A
15	Nafla Nur Irsatri	S	Y	S	Y	MC	MC
16	Putri Ramadani	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	B	T	B	T	PU	SY-A
18	Rangga Tri Juli Putra	S	T	S	T	NU	I
19	Refan Reifandi	B	Y	B	Y	SU	SM
20	Regina Sapitri	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
21	Rena Aprillia	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
22	Revan Wiratman	S	Y	S	Y	SU	SM
23	Ririn Safitri	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
24	Ris Yuliana Casa Asizah	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
26	Silvi Sri Wayuni	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
27	Silvia Tosi Marchia	S	T	S	T	NU	I
28	Sundgya Tri Pareza	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
29	Syesha Chalisa Zyck	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
30	Sylvani Putri Henita	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
31	Tahani Gelsi F	S	T	S	T	NU	I
32	Taufiq Qurrahman	B	T	B	Y	PU	SY-A
33	Wita Sefrina Inza	S	T	B	T	PU-AC	SY-B
34	Zahran Fawwaz Diva	B	T	B	T	PU	SY-A
35	Zlathan Ibrahym Movic	B	T	B	Y	PU	SY-A
36	Zulian Jasriano	S	Y	S	T	NU	I

Soal Nomor 9

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
3	Aulia Putri Azhari	S	T	S	T	NU	I
4	Chika Wendri Rahayu	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
5	Farel Fadli	S	T	S	T	NU	I
6	Friska Elvari Putri	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
7	Jesika Tri Putri	B	T	B	T	PU	SY-A
8	Kesya Kirfa Saputri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
9	Kuntum Khairah Ummah	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	B	Y	B	Y	SU	SM
11	Luthfiyah Syahputri	S	Y	S	Y	MC	MC
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	S	Y	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	S	Y	MC	MC
14	Mandala Rahmadana	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
15	Nafla Nur Irsatri	S	Y	S	Y	MC	MC
16	Putri Ramadani	S	T	S	T	NU	I
17	Ramanda Apriliani S	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
18	Rangga Tri Juli Putra	B	T	B	T	PU	SY-A
19	Refan Reifandi	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
20	Regina Sapitri	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
21	Rena Aprillia	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
22	Revan Wiratman	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
23	Ririn Safitri	S	Y	S	Y	MC	MC
24	Ris Yuliana Casa Asizah	S	T	S	Y	NU	I
25	Saskia Mai Okta Trifia	S	T	S	T	NU	I
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	S	T	NU	I
27	Silvia Tosi Marchia	S	Y	S	Y	MC	MC
28	Sundgya Tri Pareza	S	T	S	Y	NU	I
29	Syesha Chalisa Zyck	S	T	S	T	NU	I
30	Sylvani Putri Henita	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
31	Tahani Gelsi F	B	Y	B	T	PU	SY-A
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	S	Y	MC	MC
33	Wita Sefrina Inza	S	Y	S	T	NU	I
34	Zahran Fawwaz Diva	S	T	S	T	NU	I
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	B	Y	B	T	PU	SY-A

Soal Nomor 10

No.	Nama Peserta Didik	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Tingkat Pemahaman Konsep	Kategori Model Mental
1	Aisyah Nabila	S	Y	S	Y	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	S	T	S	T	NU	I
3	Aulia Putri Azhari	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
4	Chika Wendri Rahayu	B	T	S	Y	PU-AC	SY-B
5	Farel Fadli	S	Y	B	Y	PU-AC	SY-B
6	Friska Elvari Putri	S	T	S	Y	NU	I
7	Jesika Tri Putri	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	S	Y	S	Y	MC	MC
9	Kuntum Khairah Ummah	S	T	B	Y	PU-AC	SY-B
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
11	Luthfiyah Syahputri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
12	M. Farrel Imammurti	S	Y	S	Y	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	S	Y	S	Y	MC	MC
14	Mandala Rahmadana	S	Y	S	Y	MC	MC
15	Nafla Nur Irsatri	B	Y	B	Y	SU	SM
16	Putri Ramadani	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	S	T	S	Y	NU	I
18	Rangga Tri Juli Putra	S	Y	S	Y	MC	MC
19	Refan Reifandi	S	Y	S	Y	MC	MC
20	Regina Sapitri	S	T	S	Y	NU	I
21	Rena Aprillia	S	T	S	Y	NU	I
22	Revan Wiratman	S	Y	S	Y	MC	MC
23	Ririn Safitri	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
24	Ris Yuliana Casa Asizah	B	T	S	T	PU-AC	SY-B
25	Saskia Mai Okta Trifia	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
26	Silvi Sri Wayuni	S	Y	S	Y	MC	MC
27	Silvia Tosi Marchia	B	Y	S	T	PU-AC	SY-B
28	Sundgya Tri Pareza	S	T	S	Y	NU	I
29	Syesha Chalisa Zyck	S	Y	S	Y	MC	MC
30	Sylvani Putri Henita	B	Y	S	Y	PU-AC	SY-B
31	Tahani Gelsi F	B	Y	B	Y	SU	SM
32	Taufiq Qurrahman	S	Y	S	Y	MC	MC
33	Wita Sefrina Inza	B	Y	B	T	PU	SY-A
34	Zahran Fawwaz Diva	S	T	S	T	NU	I
35	Zlathan Ibrahym Movic	S	Y	S	Y	MC	MC
36	Zulian Jasriano	S	Y	S	T	NU	I

Lampiran 9. Pengelompokan Peserta Didik untuk Wawancara

Kelompok	Nomor Soal	No.Absen Peserta Didik	Jumlah Peserta Didik
I	1, 4, 6, 8	1, 6, 8, 10, 15, 16, 21, 23, 25, 29, 34, 35	12
II	2, 5, 7, 9	3, 5, 7, 12, 13, 14, 17, 22, 24, 27, 28, 30	12
III	3, 4, 7, 10	2, 4, 9, 11, 18, 19, 20, 26, 31, 32, 33, 36	12

Lampiran 10. Rekap Hasil Wawancara Peserta Didik

Nama: Aisyah Nabila

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan kekuatan asam basa, menentukan pH dan pOH.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa pada materi asam basa, dan untuk konsep stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Kalau untuk materi hidrolisis garam sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat di PPT, buku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan C, dengan spesi yang terhidrolisis CH_3COO^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4 dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 6

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	persamaan reaksi ii saja dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NO_3^- merupakan kation yang berasal dari asam kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3-log1,87, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}}\,(0{,}125\ M)\ x\ 2$ tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Friska Elvari Putri

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam?	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan kekuatan asam basa, dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa pada materi asam basa, dan untuk konsep stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Kalau untuk materi hidrolisis garam sudah mulai paham.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat di PPT, buku, dan soal olimpiade
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan B, dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan F^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih.

	Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2 dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Br^- berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi iii saja dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan anion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 5-log1,18 tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}}\,(0{,}125\ M)\ x\ 1$ tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Kesya Kirfa Saputri

Pertanyaan	**Deskripsi Jawaban**
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan kekuatan asam basa, dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa pada materi asam basa apakah

materi hidrolisis garam	termasuk kuat atau lemah, dan untuk konsep stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Kalau untuk materi hidrolisis garam sudah mulai paham.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat di PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan B, dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan F^- tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 4 dan 2 tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi ii dan iii dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan k a tion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 5-log1,18 dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus

	$[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Lutfiah Fadhilah Zahra

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mengionisasikan reaksi hidrolisis garam
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa pada materi asam basa, dan pada materi kesetimbangan kurang paham dalam menentukan reaksi yang mengalami kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah mulai memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Belum pernah
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan B, dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan F^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak

	dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi iii saja, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan k a tion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3,5-log 0,83 dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}\ (0{,}125\ M)\ x\ 1}$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Nafla Nur Irsatri

Pertanyaan	**Deskripsi Jawaban**
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mengionisasikan reaksi hidrolisis garam.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa pada materi asam basa, dan pada materi kesetimbangan kurang paham dalam menentukan reaksi yang mengalami kesetimbangan, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah mulai memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar	Belum pernah

makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan C, dengan spesi yang terhidrolisis CH_3COO^- dan larutan D dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NO_3^- merupakan k a tion yang berasal dari asam kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3,5-log 0,83 dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}\ (0{,}125\ M)\ x\ 1}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Putri Ramadani

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban

Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa, dan memahami gambar representasi pada soal.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan pada materi kesetimbangan kurang paham dalam menentukan reaksi yang mengalami kesetimbangan, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan B, dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan F^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+

	merupakan k a tion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 5-log 1,18, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-]$ = $\sqrt{\frac{Kw}{Ka}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Rena Aprillia

Pertanyaan	**Deskripsi Jawaban**
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa, dan mengionisasikan reaksi.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan pada materi kesetimbangan kurang paham dalam menentukan reaksi yang mengalami kesetimbangan, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah belum pernah liat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan A, dengan spesi yang terhidrolisis K^+ dan

soal nomor 1?	NO_3^- tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi iii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NO_3^- merupakan k a tion yang berasal dari asam kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 5-log 1,18, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-]$ = $\sqrt{\frac{Kw}{Ka}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Ririn Safitri

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa, dan memahami gambar representasi pada soal.

hidrolisis garam	
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah belum pernah liat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan C, dengan spesi yang terhidrolisis CH_3COO^- dan larutan D dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi i saja, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NO_3^- merupakan kation yang berasal dari asam kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3,5-log 5, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Saskia Mai Oktatrivia

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa, dan memahami gambar representasi pada soal.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah belum pernah liat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan C, dengan spesi yang terhidrolisis CH_3COO^- dan larutan D dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih.

	Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Br^- berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi i saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan a n ion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3,5-log 5, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Syesha Chalisa Zyck

Pertanyaan	**Deskripsi Jawaban**
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa, dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar	Sudah belum pernah liat

makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan C, dengan spesi yang terhidrolisis CH_3COO^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi ii dan iii, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan a n ion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3-log 1,87, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Zahran Fawwaz Diva

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban

Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, menentukan kekuatan asam basa.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 1?	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan B, dengan spesi yang terhidrolisis NH_4^+ dan F^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam lemah dan kation dari basa lemah bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam kuat dan ion Br^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi i dan ii, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NO_3^- merupakan k a t ion yang berasal dari asam kuat yang mampu

	bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 3,5-log 0,83, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-]$ = $\sqrt{\frac{Kw}{Ka}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Zlathan Ibrahym Movic

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, dan memahami gambar representasi pada soal.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk	Menurut saya jawaban soal nomor 1 larutan A, dengan spesi yang terhidrolisis K^+ dan

soal nomor 1?	NO_3^- dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena anion dari asam kuat dan kation dari basa kuat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam kuat dan ion Br^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 6?	Menurut saya jawaban soal nomor 6 persamaan reaksi i saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ merupakan k a t ion yang berasal dari basa lemah yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 8?	Menurut saya jawaban soal nomor 8 pH larutan $(NH_4)_2SO_4$ adalah 5-log 1,18, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw}{Kb}}\ (0{,}125\ M)\ x\ 2$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Aulia Putri Azhari

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan memahami gambar representasi pada soal.
Bagaimana pemahaman ananda	Kurang paham dalam menentukan kekuatan

terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	dan sifat asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku dan PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi anion yang bersifat basa dari garam dengan air menghasilkan ion OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii dan iii, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 2-log 1,8, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-]$

	$= \sqrt{\frac{Ka \; x \; Kb}{Kw}}$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Farel Fadli

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan mereaksikan reaksi.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan dan sifat asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion CN^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan

	sehingga larutan bersifat basa, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah -2 -log 1,8, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \times Ka}{Ka}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Jesika Tri Putri

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan memahami gambar representasi.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan dan sifat asam basa. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah mulai memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar III dan IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi

soal nomor 2?	kation yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CN^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan anion yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 7, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Kw \; x \; Ka}{Kb}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: M. Farrel Imammurti

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan dalam menentukan komponen penyusun garam.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan	Kurang paham dalam menentukan kekuatan dan sifat asam basa. Untuk meteri hidrolisis

materi hidrolisis garam	garam saya sudah mulai memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar I dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat basa dari garam dengan air menghasilkan ion OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion CN^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan anion yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 2-log 1,8, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Ka \times Kb}{Kw}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: M.Ichlas Irmansyah

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan mereaksikan reaksi, dan menentukan komponen penyusun garam.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan dan sifat asam basa. Untuk meteri hidrolisis garam saya kurang memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air

	sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 2,25, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Ka \times Kb}{Kw}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Mandala Rahmadana

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan, dan menentukan komponen penyusun asam basa.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 5

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 7, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \times Ka}{Kb}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Ramanda Apriliani S

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan komponen penyusun garam dan perhitungan, dan memahami gambar representasi pada soal.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham	Saya belum pernah liat

mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar III dan IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi anion yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion CN^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 7, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \times Ka}{Kb}}$, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Revan Wiratman

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan

yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	komponen penyusun garam dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah liat dibuku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 3, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	larutan CH_3COONH_4 adalah 7, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \times Ka}{Kb}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Ris Yuliana Casa Asizah

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mereaksikan dan mengionisasikan suatu reaksi, menentukan komponen penyusun garam dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, menentukan suatu reaksi yang setimbang, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi kation yang bersifat basa dari garam dengan air menghasilkan ion OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang

	dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion CN^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 2 + log 1,8, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Ka \times Kb}{Kw}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Silvia Tosi Marchia

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mereaksikan dan mengionisasikan suatu reaksi, dan memahami gambar representasi.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, menentukan suatu reaksi yang setimbang, menentukan reaksi kesetimbangan dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar	Saya belum pernah lihat

makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar I dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi anion yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 3 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 2 - log 1,8, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \times Ka}{Kb}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Sundgya Tri Pareza

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat	Saya merasakan kesulitan dalam perhitungan yaitu menentukan pH larutan garam, dan

mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	mereaksikan suatu reaksi yang mengalami hidrolisis.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan suatu reaksi yang setimbang, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah mulai memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar II dan III, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi anion yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 1, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi iii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan a n i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehigga menghasilkan OH^- , dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	larutan CH_3COONH_4 adalah 2 + log 1,8, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[H_3O^+] = \sqrt{\frac{Ka \times Kb}{Kw}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Sylvani Putri Henita

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mereaksikan dan mengionisasikan suatu reaksi, menentukan komponen penyusun garam dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan suatu reaksi yang setimbang, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya sedikit memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 2?	Menurut saya jawaban soal nomor 2 gambar I dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena terjadi reaksi anion yang bersifat asam dari garam dengan air menghasilkan ion H_3O^+, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 5?	Menurut saya jawaban soal nomor 5 pasangan persamaan reaksi nomor 2 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CN^- yang

	berasal dari asam lemah dan ion Na^+ berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat basa, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 9?	Menurut saya jawaban soal nomor 9 pH larutan CH_3COONH_4 adalah 7, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena menggunakan rumus $[OH^-] = \sqrt{\frac{Kw \; x \; Ka}{Kb}}$, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Audia Al Genisha Putri

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan komponen penyusun garam dan perhitungan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, dan stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya mash kurang memahami
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari basa kuat dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 3, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Br^- berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi I saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa

	kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 2-log6, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Chika Wendri Rahayu

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH dan pOH, dan menentukan reaksi yang setimbang.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, dan menentukan reaksi kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat di PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam kuat dan CN^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2,

soal nomor 4?	dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam lemah dan ion Br^- berasal dari basa kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi I saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 6-log2, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan diatas 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Kuntum Khairah Ummah

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH dan pOH.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan	Saya sudah pernah lihat di buku

submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari basa kuat dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi i saja, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan NaOH, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 2-log6, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Luthfiyah Syahputri

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH dan pOH.

hidrolisis garam	
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah mulai memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam lemah dan SO_4^{2-} dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 6-log2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat asam

	sehingga pOH yang didapatkan besar sama 7, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Rangga Tri Juli Putra

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH dan pOH, dan menentukan reaksi yang setimbang, dan mengionisasikan.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, dan menentukan reaksi kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat di PPT
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam kuat dan CN^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam

	larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 6+log2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat asam sehingga pOH yang didapatkan diatas 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Refan Reifandi

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan memahami gambar representasi kimia
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di PPT dan buku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, tapi tidak yakin dengan jawaban yang

soal nomor 3?	dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam lemah dan SO_4^{2-} dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 4 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam kuat akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi iii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilakan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 8-log6, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan diatas 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Regina Sapitri

Pertanyaan	**Deskripsi Jawaban**
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan asam lemah, asam kuat, basa kuat, dan basa lemah.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan.

materi hidrolisis garam	Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di PPT dan buku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari basa kuat dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi I saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan anion yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 8-log6, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan diatas 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Silvi Sri Wayuni

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan reaksi yang mengalami hidrolisis
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, kesetimbangan pada reaksi yang terjadi. Untuk meteri hidrolisis garam saya masih kurang memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di PPT dan buku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam II dan III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam lemah dan SO_4^{2-} dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi i saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan a n i o n yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air

	sehingga menghasilkan OH^-, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 2+log6, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat asam sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Tahani Gelsi F

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam mengionisasikan dan menentukan kekuatan asam basa.
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, dan reaksi yang mengalami kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari basa kuat dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban	Menurut saya jawaban soal nomor 4

dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 4, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii dan iii, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang mampu bereaksi dengan air sehingga menghasilkan OH^-, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 6-log2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Taufiq Qurrahman

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH dan pOH larutan garam
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah sedikit memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham	Saya belum pernah lihat

mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari asam lemah dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion CH_3COO^- yang berasal dari asam kuat dan ion Br^- berasal dari basa lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii dan iii, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan kation yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 8-log6, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat asam sehingga pOH yang didapatkan diatas 7, dan yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Wita Sefrina Inza

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu	Saya merasakan kesulitan dalam menentukan pH, anion dan kation dan larutan garam.

berikan mengenai materi hidrolisis garam	
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan kekuatan asam basa, pada materi stoikiometri dalam menentukan rumus yang akan digunakan, dan reaksi yang mengalami kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya sudah pernah lihat di buku
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam III, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena NH_4^+ berasal dari asam kuat dan CN^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 1 dan 3, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^+ yang berasal dari basa lemah dan ion Br^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih banyak dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii dan iii, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan anion yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 6-log2, tapi tidak yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya

	karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat basa sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Nama: Zulian Jasriano

Pertanyaan	Deskripsi Jawaban
Apa saja kesulitan atau kendala yang ananda hadapi pada saat mengerjakan soal yang ibu berikan mengenai materi hidrolisis garam	Saya tidak ada kendala dalam menjawab soal
Bagaimana pemahaman ananda terhadap materi prasyarat dan materi hidrolisis garam	Kurang paham dalam menentukan reaksi yang mengalami kesetimbangan. Untuk meteri hidrolisis garam saya sudah memahami.
Sebelumnya ananda apa sudah pernah melihat dan paham mengenai gambar-gambar makroskopik dan submikroskopik yang diberikan di soal?	Saya belum pernah lihat
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 3?	Menurut saya jawaban soal nomor 3 garam IV, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ berasal dari asam lemah dan Cl^- dari asam kuat tidak dapat bereaksi dengan air, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 4?	Menurut saya jawaban soal nomor 4 pasangan persamaan reaksi nomor 4 dan 2, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Ion NH_4^- yang berasal dari basa kuat dan ion CH_3COO^- berasal dari asam lemah akan menghasilkan ion H_3O^+ lebih sedikit dari ion OH^- dalam larutan sehingga larutan bersifat asam, tapi

	tidak yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 7?	Menurut saya jawaban soal nomor 7 persamaan reaksi ii saja, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Na^+ merupakan k a t i o n yang berasal dari basa kuat yang tidak mampu bereaksi dengan air, dan yakin dengan alasan yang dipilih.
Menurut ananda, apa jawaban dan alasan yang tepat untuk soal nomor 10?	Menurut saya jawaban soal nomor 10 pOH larutan NaF adalah 8-log6, dan yakin dengan jawaban yang dipilih. Alasannya karena Karena garam natrium fluorida merupakan garam yang bersifat asam sehingga pOH yang didapatkan dibawah 7, tapi tidak yakin dengan alasan yang dipilih.

Lampiran 11. Rekapitulasi Model Mental Peserta Didik

No.	Nama Peserta Didik	Model Mental									
		TP 1			TP 2		TP 3		TP 4		
		No.1	No.2	No.3	No.4	No.5	No.6	No.7	No.8	No.9	No.10
1	Aisyah Nabila	MC	SY-B	MC	MC	I	MC	MC	SY-B	MC	MC
2	Audia Al Genisha Putri	MC	SY-B	SY-B	I	SY-A	MC	SY-B	I	SY-B	I
3	Aulia Putri Azhari	SY-A	SY-B	I	I	MC	I	I	SY-B	I	SY-B
4	Chika Wendri Rahayu	MC	I	SY-B	I	I	I	I	I	SY-B	SY-B
5	Farel Fadli	SY-A	SY-B	SY-B	I	MC	SY-B	SM	SY-B	I	SY-B
6	Friska Elvari Putri	SM	I	SM	MC	I	SY-B	SM	SY-B	SY-B	I
7	Jesika Tri Putri	I	SY-B	SY-B	I	I	SY-B	SY-B	I	SY-A	SY-B
8	Kesya Kirfa Saputri	SY-A	I	I	SY-A	SY-A	SY-B	SM	SM	SY-B	MC
9	Kuntum Khairah Ummah	SY-B	I	SY-A	I	SY-A	I	SY-A	SY-B	SY-B	SY-B
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	SM	MC	SM	SY-B	MC	SY-B	SY-B	I	SM	SY-B
11	Luthfiyah Syahputri	I	MC	SY-A	I	MC	I	SY-B	SY-B	MC	SY-B
12	M. Farrel Imammurti	MC	MC	SY-B	SM	MC	SY-B	SY-B	SY-A	MC	MC
13	M.Ichlas Irmansyah	SY-A	SY-B	MC	SM	MC	SY-B	SY-B	SY-A	MC	MC
14	Mandala Rahmadana	SM	SY-B	SM	SM	MC	SY-B	SM	SY-A	SY-B	MC
15	Nafla Nur Irsatri	SY-B	SY-B	SM	MC	SY-B	MC	I	MC	MC	SM
16	Putri Ramadani	MC	MC	SY-B	SY-B	MC	MC	SY-B	SY-B	I	SY-B
17	Ramanda Apriliani S	SY-B	I	SM	I	I	SY-A	SM	SY-A	SY-B	I
18	Rangga Tri Juli Putra	I	I	I	I	I	SY-B	SM	I	SY-A	MC
19	Refan Reifandi	SM	SY-B	SY-B	SM	MC	SY-B	MC	SM	SY-B	MC
20	Regina Sapitri	SM	MC	SM	I	MC	SY-B	MC	SY-B	SY-B	I
21	Rena Aprillia	I	MC	MC	SY-B	I	SY-A	MC	SY-B	SY-B	I
22	Revan Wiratman	MC	SY-B	SY-B	MC	MC	SY-B	SM	SM	SY-B	MC

23	Ririn Safitri	MC	MC	SY-A	SY-B	I	I	SY-B	SY-B	MC	SY-B
24	Ris Yuliana Casa Asizah	SY-A	SY-B	I	I	I	I	SY-A	SY-B	I	SY-B
25	Saskia Mai Okta Trifia	MC	MC	SY-B	I	MC	MC	SY-B	SY-B	I	SY-B
26	Silvi Sri Wayuni	SY-B	I	MC	MC	I	SY-B	MC	SY-B	I	MC
27	Silvia Tosi Marchia	SY-B	MC	I	I	SY-B	SY-B	SY-A	I	MC	SY-B
28	Sundgya Tri Pareza	SY-B	I	SY-B	I	SY-A	SY-B	MC	SY-B	I	I
29	Syesha Chalisa Zyck	I	SY-B	MC	MC	MC	MC	MC	SY-B	I	MC
30	Sylvani Putri Henita	MC	MC	SM	SM	I	SY-B	SM	SY-B	SY-B	SY-B
31	Tahani Gelsi F	SM	I	SM	I	MC	SY-B	I	I	SY-A	SM
32	Taufiq Qurrahman	SY-A	SY-B	SY-B	MC	MC	SY-B	SY-B	SY-A	MC	MC
33	Wita Sefrina Inza	SY-B	I	I	I	SY-B	SY-B	MC	SY-B	I	SY-A
34	Zahran Fawwaz Diva	SY-A	SY-B	SY-A	MC	I	I	SY-A	SY-A	I	I
35	Zlathan Ibrahym Movic	MC	MC	SM	MC	MC	SY-B	SY-B	SY-A	MC	MC
36	Zulian Jasriano	SY-B	MC	SY-B	SY-B	MC	SY-B	SM	I	SY-A	I

Keterangan:

SC : *Scientific Model*
SY-A : *Syntesis-Partial Understanding A*
SY-B : *Syntesis-Partial Understanding B*
MC : *Syntesis Misconception*
I : *Inititial Model*
SU : *Sound Understanding*
PU : *Partial Understanding*
PU-AC : *Partial Understanding with Alternative Conception*
MC : *Misconception*
NC : *No Response*

Lampiran 12. Kesesuaian Jawaban Tes dan Jawaban Wawancara Peserta Didik

No.	Nama Peserta Didik	Keterangan	Nomor Soal																							
			1					2					3					4					5				
			Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental
1	Aisyah Nabila	Tes	S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC											S	T	S	Y	I					
		Kesimpulan	Sesuai															Tidak Sesuai									
2	Audia Al Genisha Putri	Tes											S	Y	B	Y	SY-B	S	T	S	Y	I					
		Wawancara											S	Y	B	Y	SY-B	S	T	S	Y	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
3	Aulia Putri Azhari	Tes						B	T	S	T	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	T	B	T	SY-B											S	Y	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Tidak Sesuai				
4	Chika Wendri Rahayu	Tes											B	T	S	Y	SY-B	S	T	S	Y	I					
		Wawancara											B	T	S	Y	SY-B	S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
5	Farel Fadli	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	B	Y	SY-B											S	T	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Tidak Sesuai				
6	Friska Elvari Putri	Tes	B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
7	Jesika Tri Putri	Tes						S	T	B	T	SY-B											S	T	S	T	I
		Wawancara						S	T	B	T	SY-B											S	Y	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
8	Kesya Kirfa Saputri	Tes	B	T	B	Y	SY-A											B	T	B	Y	SY-A					
		Wawancara	B	T	B	Y	SY-A											B	T	B	Y	SY-A					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
9	Kuntum Khairah Ummah	Tes											B	Y	B	T	SY-A	S	T	S	Y	I					
		Wawancara											B	Y	B	T	SY-A	S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	Tes	B	Y	B	Y	SM											S	Y	B	Y	SY-B					
		Wawancara	B	Y	B	Y	SM											S	Y	B	T	SY-B					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									

11	Luthfiyah Syahputri	Tes											B	Y	B	T	SY-A	S	Y	S	T	I					
		Wawancara											B	Y	S	T	SY-B	S	T	S	T	I					
		Kesimpulan											Tidak Sesuai					Sesuai									
12	M. Farrel Imammurti	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
13	M.Ichlas Irmansyah	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
14	Mandala Rahmadana	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
15	Nafla Nur Irsatri	Tes	S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
16	Putri Ramadani	Tes	S	Y	S	Y	MC											S	T	B	T	SY-B					
		Wawancara	B	Y	B	Y	SM											S	T	B	T	SY-B					
		Kesimpulan	Tidak Sesuai															Sesuai									
17	Ramanda Apriliani Syaputri	Tes						S	T	S	Y	I											S	T	S	T	I
		Wawancara						S	Y	S	Y	I											S	Y	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
18	Rangga Tri Juli Putra	Tes											S	Y	S	T	I	S	T	S	T	I					
		Wawancara											S	Y	S	T	I	S	T	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
19	Refan Reifandi	Tes											B	Y	S	Y	SY-B	B	Y	B	Y	SM					
		Wawancara											B	T	S	Y	SY-B	B	Y	B	Y	SM					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
20	Regina Sapitri	Tes											B	Y	B	Y	SM	S	Y	S	T	I					
		Wawancara											B	Y	B	Y	SM	S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
21	Rena Aprillia	Tes	S	T	S	Y	I											S	Y	B	T	SY-B					
		Wawancara	S	T	S	Y	I											S	Y	B	T	SY-B					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
22	Revan Wiratman	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	T	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
23	Ririn Safitri	Tes	S	Y	S	Y	MC											S	Y	B	T	SY-B					
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC											S	Y	B	T	SY-B					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
24	Ris Yuliana Casa Asizah	Tes						B	T	S	Y	SY-B											S	T	S	Y	I
		Wawancara						B	T	S	Y	SY-B											S	Y	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				

25	Saskia Mai Okta Trifia	Tes	S	Y	S	Y	MC											S	T	S	T	I					
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC											S	T	S	T	I					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
26	Silvi Sri Wayuni	Tes											S	Y	S	Y	MC	S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara											S	Y	S	Y	MC	S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
27	Silvia Tosi Marchia	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	Y	B	Y	SY-B
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											S	T	B	T	SY-B
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
28	Sundgya Tri Pareza	Tes						S	T	S	Y	I											B	T	B	T	SY-A
		Wawancara						S	T	S	Y	I											B	T	B	T	SY-A
		Kesimpulan						Sesuai																			
29	Syesha Chalisa Zyck	Tes	S	Y	S	T	I											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	S	Y	S	T	I											S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
30	Sylvani Putri Henita	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	T	S	Y	I
		Wawancara						S	T	S	T	I											S	T	S	Y	I
		Kesimpulan						Tidak Sesuai															Sesuai				
31	Tahani Gelsi F	Tes											B	Y	B	Y	SM	S	Y	S	T	I					
		Wawancara											B	Y	B	Y	SM	S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
32	Taufiq Qurrahman	Tes											B	Y	S	T	SY-B	S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara											B	Y	S	T	SY-B	S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
33	Wita Sefrina Inza	Tes											S	Y	S	T	I	S	Y	S	T	I					
		Wawancara											S	Y	S	T	I	S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									
34	Zahran Fawwaz Diva	Tes	B	T	B	T	SY-A											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan	Tidak Sesuai															Sesuai									
35	Zlathan Ibrahym Movic	Tes	B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara	B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan	Sesuai															Sesuai									
36	Zulian Jasriano	Tes											B	Y	S	T	SY-B	B	Y	S	T	SY-B					
		Wawancara											B	Y	S	T	SY-B	B	Y	S	T	SY-B					
		Kesimpulan											Sesuai					Sesuai									

No.	Nama Peserta Didik	Keterangan	Nomor Soal																						
			6					7					8					9					10				
			Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental	Tier 1	Tier 2	Tier 3	Tier 4	Model Mental
1	Aisyah Nabila	Tes	S	Y	S	Y	MC						S	Y	B	T	SY-B									
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC						S	Y	B	T	SY-B									
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai													
2	Audia Al Genisha Putri	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	T	S	T	I
		Wawancara						S	Y	B	T	SY-B											S	T	B	T	SY-B
		Kesimpulan						Sesuai															Tidak Sesuai				
3	Aulia Putri Azhari	Tes						S	T	S	Y	I						S	T	S	T	I					
		Wawancara						S	T	S	Y	I						S	T	S	T	I					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
4	Chika Wendri Rahayu	Tes						S	Y	S	T	I											B	T	S	Y	SY-B
		Wawancara						S	Y	S	T	I											B	Y	S	Y	SY-B
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
5	Farel Fadli	Tes						B	Y	B	Y	SM						S	T	S	T	I					
		Wawancara						B	Y	B	Y	SM						S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan						Sesuai										Tidak Sesuai									
6	Friska Elvari Putri	Tes	B	Y	S	Y	SY-B						B	Y	S	Y	SY-B									
		Wawancara	B	Y	S	T	SY-B						B	T	S	T	SY-B									
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai													
7	Jesika Tri Putri	Tes						B	T	S	T	SY-B						B	T	B	T	SY-A					
		Wawancara						B	T	S	T	SY-B						B	T	B	Y	SY-A					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
8	Kesya Kirfa Saputri	Tes	S	Y	B	T	SY-B						B	Y	B	Y	SM									
		Wawancara	S	Y	B	Y	SY-B						B	Y	B	Y	SM									
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai													
9	Kuntum Khairah Ummah	Tes						B	T	B	Y	SY-A											S	T	B	Y	SY-B
		Wawancara						S	T	S	Y	I											S	T	B	T	SY-B
		Kesimpulan						Tidak Sesuai															Sesuai				
10	Lutfiah Fadhilah Zahra	Tes	B	T	S	Y	SY-B						S	T	S	T	I										
		Wawancara	B	T	S	Y	SY-B						S	Y	S	T	I										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai													

11	Luthfiyah Syahputri	Tes						B	Y	S	T	SY-B											B	Y	S	Y	SY-B
		Wawancara						B	Y	S	T	SY-B											B	Y	S	T	SY-B
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
12	M. Farrel Imammurti	Tes						B	Y	S	Y	SY-B						S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara						B	Y	S	Y	SY-B						S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
13	M.Ichlas Irmansyah	Tes						B	Y	S	Y	SY-B						S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara						B	Y	S	Y	SY-B						S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
14	Mandala Rahmadana	Tes						B	Y	B	Y	SM						B	Y	S	Y	SY-B					
		Wawancara						B	Y	B	Y	SM						B	Y	S	Y	SY-B					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
15	Nafla Nur Irsatri	Tes	S	Y	S	Y	MC						S	Y	S	Y	MC										
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC						S	Y	S	Y	MC										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai														
16	Putri Ramadani	Tes	S	Y	S	Y	MC						B	Y	S	Y	SY-B										
		Wawancara	S	Y	B	Y	SY-B						B	Y	S	Y	SY-B										
		Kesimpulan	Tidak Sesuai										Sesuai														
17	Ramanda Apriliani Syaputri	Tes						B	Y	B	Y	SM						B	T	S	T	SY-B					
		Wawancara						B	T	B	Y	SY-A						B	Y	S	Y	SY-B					
		Kesimpulan						Tidak Sesuai										Sesuai									
18	Rangga Tri Juli Putra	Tes						B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
19	Refan Reifandi	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
20	Regina Sapitri	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	T	S	Y	I
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Tidak Sesuai				
21	Rena Aprillia	Tes	B	Y	B	T	SY-A						B	Y	S	Y	SY-B										
		Wawancara	B	Y	S	Y	SY-B						B	T	S	T	SY-B										
		Kesimpulan	Tidak Sesuai										Sesuai														
22	Revan Wiratman	Tes						B	Y	B	Y	SM						B	Y	S	Y	SY-B					
		Wawancara						B	Y	B	Y	SM						B	Y	S	Y	SY-B					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
23	Ririn Safitri	Tes	S	T	S	Y	I						S	Y	B	Y	SY-B										
		Wawancara	S	T	S	T	I						S	T	B	Y	SY-B										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai														
24	Ris Yuliana Casa Asizah	Tes						B	Y	B	T	SY-A						S	T	S	T	I					
		Wawancara						B	Y	B	T	SY-A						S	T	S	Y	I					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									

25	Saskia Mai Okta Trifia	Tes	S	Y	S	Y	MC						S	Y	B	Y	SY-B										
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC						S	T	B	T	SY-B										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai														
26	Silvi Sri Wayuni	Tes						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai																			
27	Silvia Tosi Marchia	Tes						B	Y	B	T	SY-A						S	Y	S	Y	MC					
		Wawancara						B	T	B	Y	SY-A						S	Y	S	Y	MC					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
28	Sundgya Tri Pareza	Tes						S	Y	S	Y	MC						S	Y	S	T	I					
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC						S	Y	S	T	I					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
29	Syesha Chalisa Zyck	Tes	S	Y	S	Y	MC						S	T	B	Y	SY-B										
		Wawancara	S	Y	S	Y	MC						S	T	B	Y	SY-B										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai														
30	Sylvani Putri Henita	Tes						B	Y	S	Y	SM						B	Y	S	Y	SY-B					
		Wawancara						B	Y	S	T	SY-B						S	Y	B	Y	SY-B					
		Kesimpulan						Sesuai										Sesuai									
31	Tahani Gelsi F	Tes						S	Y	S	T	I											B	Y	B	Y	SM
		Wawancara						S	Y	S	T	I											B	Y	B	Y	SM
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
32	Taufiq Qurrahman	Tes						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Wawancara						S	Y	B	Y	SY-B											S	Y	S	Y	MC
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
33	Wita Sefrina Inza	Tes						S	Y	S	Y	MC											B	Y	B	T	SY-A
		Wawancara						S	Y	S	Y	MC											B	T	B	T	SY-A
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				
34	Zahran Fawwaz Diva	Tes	S	T	S	T	I						B	T	B	T	SY-A										
		Wawancara	S	T	S	T	I						S	T	S	T	I										
		Kesimpulan	Sesuai										Tidak Sesuai														
35	Zlathan Ibrahym Movic	Tes	S	Y	B	Y	SY-B						B	T	B	Y	SY-A										
		Wawancara	S	Y	B	Y	SY-B						B	T	B	Y	SY-A										
		Kesimpulan	Sesuai										Sesuai														
36	Zulian Jasriano	Tes						B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	T	I
		Wawancara						B	Y	B	Y	SM											S	Y	S	T	I
		Kesimpulan						Sesuai															Sesuai				

Keterangan:

B: Benar
S: Salah

Y: Yakin
T: Tidak Yakin

Lampiran 13. Rekap Kesesuaian Model Mental Peserta Didik antara Tes Diagnostik dan Wawancara

KELOMPOK 1	No. Absen Peserta Didik	No.1			No.4			No.6			No.8			Total Kesesuaian
		T	W	K	T	W	K	T	W	K	T	W	K	
	1	MC	MC	S	MC	I	TS	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	75%
	6	SM	SM	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	SY-B	SY-B	S	100%
	8	SY-A	SY-A	S	SY-A	SY-A	S	SY-B	SY-B	S	SM	SM	S	100%
	10	SM	SM	S	SY-B	SY-B	S	SY-B	SY-B	S	I	I	S	100%
	15	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	MC	MC	S	MC	MC	S	100%
	16	MC	SM	TS	SY-B	SY-B	S	MC	SY-B	TS	SY-B	SY-B	S	50%
	21	I	I	S	SY-B	SY-B	S	SY-A	SY-B	TS	SY-B	SY-B	S	75%
	23	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	I	I	S	SY-B	SY-B	S	100%
	25	MC	MC	S	I	I	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	100%
	29	I	I	S	MC	MC	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	100%
	34	SY-A	SM	TS	MC	MC	S	I	I	S	SY-A	I	TS	50%
	35	SM	SM	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	SY-A	SY-A	S	100%
	Total Kesesuaian Keseluruhan	**83,33%**			**91,67%**			**83,33%**			**91,67%**			**87,5%**

KELOMPOK 2	No. Absen Peserta Didik	No.2			No.5			No.7			No.9			Total Kesesuaian
		T	W	K	T	W	K	T	W	K	T	W	K	
	3	SY-B	SY-B	S	MC	I	TS	I	I	S	I	I	S	75%
	5	SY-B	SY-B	S	MC	I	TS	SM	SM	S	I	MC	TS	50%
	7	SY-B	SY-B	S	I	I	S	SY-B	SY-B	S	SY-A	SY-A	S	100%
	12	MC	MC	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	100%
	13	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	100%
	14	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	SM	SM	S	SY-B	SY-B	S	100%
	17	I	I	S	I	I	S	SM	SY-A	TS	SY-B	SY-B	S	75%
	22	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	SM	SM	S	SY-B	SY-B	S	100%
	24	SY-B	SY-B	S	I	I	S	SY-A	SY-A	S	SY-B	SY-B	S	100%
	27	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	SY-A	SY-A	S	MC	MC	S	100%
	28	I	I	S	SY-A	SY-A	S	MC	MC	S	I	I	S	100%
	30	MC	I	TS	I	I	S	SM	SM	S	SY-B	SY-B	S	75%
	Total Kesesuaian Keseluruhan	**91,67%**			**83,33%**			**91,67%**			**91,67%**			**89,58%**

KELOMPOK 3	No. Absen Peserta Didik	No.3			No.4			No.7			No.10			Total Kesesuaian
		T	W	K	T	W	K	T	W	K	T	W	K	
	2	SY-B	SY-B	S	I	I	S	SY-B	SY-B	S	I	SY-B	TS	75%
	4	SY-B	SY-B	S	I	I	S	I	I	S	SY-B	SY-B	S	100%
	9	SY-A	SY-A	S	I	I	S	SY-A	I	TS	SY-B	SY-B	S	75%
	11	SY-S	SY-B	TS	I	I	S	SY-B	SY-B	S	SY-B	SY-B	S	75%
	18	I	I	S	I	I	S	SM	SM	S	MC	MC	S	100%
	19	SY-B	SY-B	S	SM	SM	S	MC	MC	S	MC	MC	S	100%
	20	SM	SM	S	I	I	S	MC	MC	S	I	MC	TS	75%
	26	MC	MC	S	MC	MC	S	MC	MC	S	MC	MC	S	100%
	31	SM	SM	S	I	I	S	I	I	S	SM	SM	S	100%
	32	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	SY-B	SY-B	S	MC	MC	S	100%
	33	I	I	S	I	I	S	MC	MC	S	SY-A	SY-A	S	100%
	36	SY-B	SY-B	S	SY-B	SY-B	S	SM	SM	S	I	I	S	100%
	Total Kesesuaian Keseluruhan	**91,67%**			**100%**			**91,67%**			**83,33%**			**91,67%**

Kesimpulan	Soal No.1	Soal No.2	Soal No.3	Soal No.4	Soal No.5	Soal No.6	Soal No.7	Soal No.8	Soal No.9	Soal No.10
Kesesuaian	83,33%	91,67%	91,67%	95,83%	83,33%	83,33%	91,67%	91,67%	91,67%	83,33%
Ketidaksesuaian	16,67%	8,33%	8,33%	4,17%	16,67%	16,67%	8,33%	8,33%	8,33%	16,67%

TP 1	TP 2	TP 3	TP 4
83,33%	91,67%	83,33%	91,67%
91,67%	83,33%	91,67%	91,67%
91,67%	100%	91,67%	83,33%
88,89%	**91,67%**	**88,89%**	**88,89%**

Keterangan:

SC : *Scientific Model*
SY-A : *Syntesis-Partial Understanding A*
SY-B : *Syntesis-Partial Understanding B*
MC : *Syntesis Misconception*
I : *Inititial Model*

S : *Sesuai*
TS : *Tidak Sesuai*

Lampiran 14. Surat Telah Melakukan Penelitian

PEMERINTAH PROVINSI SUMATERA BARAT
DINAS PENDIDIKAN
SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 LENGAYANG
Jalan Ujung Padang Kambang Kecamatan Lengayang, Telp (0756) 7428603, Kode Pos : 25563, Laman : smanegeri1lengayang@gmail.id pos-el : smansatulengayang@gmail.id

SURAT KETERANGAN
Nomor : 338 /I08.420.06/SMA.01/MN-2024

Yang bertanda tangan dibawah ini :

Nama	: **Drs. SYAMSUIR, M.Pd**
NIP.	: 19641104 199003 1 008
Pangkat/Gol Ruang	: Pembina TK I/ IV.b
Jabatan	: Kepala Sekolah
Unit Kerja	: SMA Negeri 1 Lengayang

Dengan ini menerangkan bahwa :

Nama	: **NABILAH PUTRI JELITA**
NIM	: **20035071**
Program Studi	: **Pendidikan Kimia**
Jenjang	: **S1**

Nama yang tersebut diatas telah selesai melakukan penelitian di SMA Negeri 1 Lengayang, dalam rangka penyusunan Tugas Akhir/Skripsi dengan judul **"Deskripsi Model Mental Peserta Didik Menggunakan Tes Diagnostik Four Tier pada materi Hidrolisis Garam "**

Demikianlah surat keterangan ini dibuat dengan sebenarnya agar dapat dipergunakan seperlunya. Terima kasih.

Kambang, 8 Agustus 2024
Kepala,

Drs. SYAMSUIR, M.Pd
NIP. 19641104 199003 1 008

Lampiran 15. Dokumentasi

Pengerjaan Tes Diagnostik *Four-Tier*





Wawancara dengan Peserta Didik



