

RUBRIK POST-TEST

Sub Indikator Keterampilan Berpikir Kritis	Nomor soal	Kriteria jawaban	skor
Menginterpretasikan suatu pernyataan	1	Larutan elektrolit kuat adalah larutan yang dapat menghantarkan listrik dengan baik yang ditandai dengan nyala lampu yang terang dan timbul gelembung gas. Adapun yang termasuk larutan elektrolit kuat adalah larutan A, C dan F. Hal ini dikarenakan larutan A dan F dapat menyalakan lampu dan menimbulkan gelembung gas pada elektrode. Sedangkan larutan elektrolit lemah adalah larutan yang daya hantar listriknya buruk yang ditandai dengan nyala lampu yang redup dan muncul atau tidak nya gelembung gas. Adapun yang termasuk larutan elektrolit lemah adalah larutan D dan G. Hal ini dikarenakan larutan D nyala lampunya redup dan tidak ada gelembung gas pada elektrode, larutan G nyala lampunya redup dan menimbulkan gelembung gas pada elektrode.	10
		menggolongkan larutan-larutan ke dalam elektrolit kuat dan elektrolit lemah dengan salah dan alasan yang dikemukakan benar.	8
		menggolongkan larutan-larutan ke dalam elektrolit kuat dan elektrolit lemah	5

		dengan tepat dan alasan yang dikemukakan salah	
		menggolongkan larutan-larutan ke dalam elektrolit kuat dan elektrolit lemah tanpa memberi alasan.	2
		Tidak menggolongkan larutan ke dalam elektrolit kuat dan elektrolit lemah atau tidak menjawab pertanyaan sama sekali.	0
Menginterpretasikan suatu pernyataan	2	1 mol HCl jika dilarutkan ke dalam air akan terurai sempurna menjadi 1 mol H^+ dan 1 mol Cl^- . Sedangkan 1 mol NH_4OH dilarutkan ke dalam air hanya terurai sebagian menjadi 0,004 mol NH_4^+ dan 0,004 mol OH^- . Dengan demikian larutan HCl merupakan larutan elektrolit kuat karena terionisasi sempurna menjadi ion H^+ dan Cl^- . Sedangkan larutan NH_4OH merupakan larutan elektrolit lemah karena hanya terionisasi sebagian menjadi ion NH_4^+ dan OH^- .	20
		Menjawab dengan benar tapi tidak membahas reaksi pada soal	12
		Menjawab dengan benar tanpa penjelasan	8
		Siswa tidak menjawab	0
Memberikan alasan	3	Senyawa NaCl dan $CaCl_2$ merupakan senyawa yang berikatan ion dan tergolong larutan elektrolit kuat karena: Senyawa NaCl jika dilarutkan ke dalam air akan terurai sempurna menjadi ion-ion bermuatan listrik yang dapat bergerak bebas yaitu ion Na^+ dan Cl^- , sehingga	10

		larutan NaCl dapat menghantarkan arus listrik dengan baik. Demikian pula dengan senyawa CaCl_2 yang jika dilarutkan ke dalam air akan terurai menjadi ion-ion bermuatan listrik yang dapat bergerak bebas yaitu ion Ca^{2+} dan Cl^- .	
		memberikan alasan dengan benar namun kurang lengkap	8
		Menjawab tetapi tidak menjelaskan proses ionisasi dari larutan tersebut	5
		Siswa menuliskan jawaban lain atau tidak menjawab.	0
Memberikan alasan	4	Apabila air laut diuji menggunakan alat uji elektrolit maka lampu akan menyala, hal ini dikarenakan air laut mengandung banyak garam, telah diketahui bahwa larutan garam dapat menghantarkan arus listrik karena dapat terurai menjadi ion-ion bermuatan listrik yang dapat bergerak bebas.	20
		Menjawab dengan benar namun penjelasannya kurang tepat	12
		Menjawab dengan benar tanpa memberi alasan	5
		Menjawab dengan salah atau tidak menjawab	0