

RUBRIK POST-TEST

Sub Indikator Keterampilan Berpikir Kritis	Nomor soal	Kriteria jawaban	skor
Menarik kesimpulan	1b	larutan A, C dan F merupakan larutan elektrolit kuat karena larutan A C dan F dapat menyalakan lampu dan menimbulkan gelembung gas pada elektrode. Sedangkan larutan D dan G merupakan larutan elektrolit lemah karena larutan D nyala lampunya redup dan tidak ada gelembung gas pada elektrode, larutan G nyala lampunya redup dan menimbulkan gelembung gas pada elektrode.	10
		Menulis perbedaan antara larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah benar dengan alasan yang kurang tepat.	8
		Menulis perbedaan antara larutan elektrolit kuat dan elektrolit lemah tidak dengan alasan yang berbeda.	5
		Tidak menjawab sama sekali	0
Menarik kesimpulan	2a	Gambar 1 merupakan larutan non elektrolit ditandai dengan tidak menyala nya lampu dan larutan nya tidak terionisasi menjadi ion-ionnya tetapi tetap dalam bentuk molekul yang tidak bermuatan listrik. Gambar 2 merupakan larutan elektrolit kuat ditandai dengan menyala nya lampu	10

		dengan terang dan terionisasi sempurna menjadi Na^+ dan Cl^- . Gambar 3 merupakan larutan elektrolit lemah ditandai dengan nyala lampu yang redup dan dan terionisasi sebagian menjadi CH_3COO^- dan H_3O^+	
		menyimpulkan berdasarkan nyala atau tidaknya lampu dan proses ionisasinya namun kurang lengkap.	8
		Hanya menyimpulkan berdasarkan nyala atau tidaknya lampu saja.	5
		Menuliskan jawaban lain atau tidak menjawab	0
Menjawab pertanyaan	2b	Berdasarkan proses ionisasinya: suatu larutan dikatakan non elektrolit apabila larutan tersebut tidak terionisasi menjadi ion-ionnya ketika dilarutkan dalam air, sehingga larutan tersebut tidak dapat menghantarkan arus listrik suatu larutan dikatakan elektrolit kuat apabila larutan tersebut dapat terionisasi sempurna menjadi ion-ion bermuatan listrik yang bergerak bebas sehingga dapat menghantarkan listrik dengan baik. Suatu larutan dikatakan elektrolit lemah apabila larutan tersebut terionisasi sebagian menjadi ion-ionnya yang bermuatan listrik dan dapat bergerak bebas sehingga dapat menghantarkan arus listrik namun tidak sebaik elektrolit lemah.	10
		Siswa menuliskan jawaban dengan benar, namun penjelasan tentang hubungan proses ionisasi kurang tepat.	8

		Siswa menuliskan jawaban dengan benar, namun tidak menuliskan penjelasan tentang hubungan proses ionisasi.	5
		Siswa tidak menjawab	0
Menjawab pertanyaan	4b	<p>Larutan elektrolit ditinjau dari jenis ikatan kimia senyawanya dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.</p> <p>Semua larutan yang berasal dari senyawa yang berikatan ion merupakan larutan elektrolit kuat karena pada larutan tersebut terdapat ion-ion bermuatan listrik yang dapat bergerak bebas sehingga larutan tersebut dapat menghantarkan arus listrik.</p> <p>Larutan yang berasal dari senyawa kovalen polar merupakan larutan elektrolit karena larutan tersebut molekul- molekulnya dapat terhidrolisis menjadi ion-ion yang dapat bergerak bebas sehingga dapat menghantarkan arus listrik.</p> <p>Sedangkan larutan yang berasal dari senyawa kovalen polar tetapi tidak terionisasi merupakan larutan non elektrolit.</p>	10
		Siswa menuliskan jawaban dengan benar, namun penjelasan tentang hubungan jenis larutan dengan jenis ikatan kurang tepat.	8
		Siswa menuliskan jawaban dengan benar, namun tidak menuliskan penjelasan tentang hubungan jenis larutan dan jenis ikatannya.	5
		Siswa menjawab lain atau tidak menjawab.	0