



5. Menjelaskan bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.	elektrolit.	· Inferensi (Menyimpulkan)  · Mengelompokkan (mengklasifikasi)	4) Larutan NaCl merupakan elektrolit kuat, sedangkan larutan asam cuka merupakan larutan elektrolit lemah. Larutan elektrolit terbagi atas elektrolit kuat dan elektrolit lemah. Dari penjelasan tersebut apa yang dapat kalian simpulkan tentang larutan NaCl dan larutan Asam Cuka?	C4	Sukar
	7. Menyimpulkan larutan yang termasuk larutan elektrolit atau non elektrolit berdasarkan ciri-cirinya.  8. Mengelompokkan larutan berdasarkan ciri-ciri yang diamati termasuk dalam larutan elektrolit kuat, elektrolit lemah atau nonelektrolit.  9. Menyimpulkan larutan yang termasuk dalam elektrolit kuat, elektrolit lemah atau non elektrolit berdasarkan ciri-ciri yang terlihat.  10. Mengidentifikasi bahwa larutan elektrolit dapat berupa senyawa ion dan senyawa kovalen polar.  11. Mengelompokkan larutan elektrolit berdasarkan jenis senyawa ion dan senyawa kovalen polar.  12. Menyimpulkan jenis senyawa ion dan senyawa polar dalam larutan elektrolit.		5) Seorang siswa telah melakukan percobaan tentang larutan elektrolit dan non elektrolit. Berikut merupakan data hasil percobaan :	C2	Sedang

Larutan	Nyala Lampu	Gelembung Gas di Elektoda
NaCl	Terang	Ada, banyak
HCl	Terang	Ada, banyak
CH <sub>3</sub> COOH	Redup	Ada, sedikit
Aquades	Tidak Menyala	Ada, sedikit
Gula	Tidak Menyala	Tidak Ada
Alkohol	Tidak Menyala	Tidak Ada
NH <sub>3</sub>	Tidak Menyala	Ada , sedikit
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Terang	Ada, banyak

Dari data yang tersaji diatas, kelompokkan jenis larutan elektrolit yang didalamnya mengandung

- Senyawa Ion
- Senyawa Kovalen

Keterangan :

- C1 : proses berpikir ingatan
- C2 : proses berpikir pemahaman
- C3 : proses berpikir penerapan
- C4 : proses berpikir analisis
- C5 : proses berpikir sintesis
- C6 : proses berpikir evaluasi