

**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK**  
**DAYA HANTAR LISTRIK DAN PENENTUAN BILANGAN OKSIDASI**

**NAMA :**

**KELAS :**

**PERHATIKAN VIDEO BERIKUT!**

1. yang dimaksud dengan Larutan elektrolit Kuat.....
  - a. Larutan yang dapat Menghantar arus Listrik
  - b. Larutan yang memiliki ion-ion yang tidak terurai
  - c. Larutan yang tidak terionisasi
  - d. Larutan yang tidak dapat Menghantarkan Listrik
  - e. Larutan yang tidak akan terurai menjadi ion-ion
2. Larutan Non Elektrolit adalah larutan yang.....
  - a. Yang dapat Menghantarkan arus Listrik
  - b. Yang tidak dapat Menghantarkan arus Listrik
  - c. Yang selalu Aktif
  - d. Yang mempunyai daya Hantar Listrik yang sama
  - e. Yang memiliki ion-ion
3. Jika suatu larutan memiliki data, antara lain lampu tidak menyala dan pada elektrode timbul gelembung gas, berdasarkan data tersebut dapat disimpulkan bahwa ....
  - a. Larutan tersebut non elektrolit
  - b. Larutan Elektrolit Lemah
  - c. Dalam air semua berbentuk molekul
  - d. Alat uji tidak bekerja dengan baik
  - e. Semua opsi benar
4. Dua buah larutan A dan B diuji menggunakan alat uji elektrolit. Lampu alat uji menyala bila menguji larutan A dan timbul gelembung-gelembung gas pada elektrodanya, sedangkan bila larutan B diuji, lampu tidak menyala tetapi ada gelembung-gelembung gas pada elektrodanya. Dari pengamatan tersebut dapat disimpulkan bahwa ....
  - a. larutan A elektrolit lemah dan larutan B non elektrolit
  - b. Larutan A dan Larutan B elektrolit kuat
  - c. Larutan A elektrolit kuat dan larutan B elektrolit lemah
  - d. Larutan A non elektrolit dan larutan B elektrolit kua
  - e. Larutan A dan B memiliki kesamaan merata

5. Perhatikan data percobaan uji larutan berikut!

N0.	Pengamatan pada Elektro	Lampu
1.	Tidakada gelembung	Padam
2.	Sedikit gelembung	Padam
3.	Sedikit gelembung	Redup
4.	Banyak gelembung	Redup
5.	Banyak gelembung	Menyala

Pasangan senyawa yang merupakan larutan elektrolit kuat dan non elektrolit berturut-turut di tunjukkan oleh larutan nomor....

- (1) dan (2)
  - (2) dan (5)
  - (4) dan (5)
  - (5) dan (1)
  - (5) dan (3)
6. Senyawa yang bilangan oksidasi unsur hidrogen-nya =  $-1$  adalah....
- $\text{NH}_3$
  - $\text{HNO}_3$
  - $\text{NaH}$
  - $\text{H}_2\text{O}$
  - $\text{PH}_3$
7. Bilangan oksidasi tertinggi dari atom Cl terdapat pada senyawa...
- $\text{KCl}$
  - $\text{KClO}$
  - $\text{CaCl}_2$
  - $\text{KClO}_3$
  - $\text{AlCl}_3$
8. Bilangan oksidasi Cl dalam  $\text{KClO}_3$  adalah....
- $-1$
  - $+5$
  - $+1$
  - $+7$
  - $+3$
9. Bilangan Oksidasi dari unsur Cd adalah
- 1
  - 2
  - 3
  - 0
  - 1
10. Tetapan bilangan Oksidasi dari unsur O adalah
- 1

- b. -1
- c. 2
- d. -2
- e. 0