

**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...
- 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