

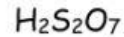
## E-MODUL REAKSI REDOKS

### EVALUASI

1. Di bawah ini yang merupakan pernyataan yang tidak benar mengenai reaksi redoks adalah.....
  - a. Melibatkan proses transfer elektron
  - b. Oksidator mengalami reaksi reduksi
  - c. Melibatkan terjadinya kenaikan dan penurunan bilangan oksidasi
  - d. Reduktor menyebabkan zat lain tereduksi
  - e. Melibatkan proses pengikatan dan pelepasan oksigen
2. Berikut ini yang merupakan ciri khas dari reaksi reduksi adalah.....
  - a. Terjadi penangkapan oksigen
  - b. Terjadi pelepasan oksigen
  - c. Terjadi disosiasi zat yang bereaksi
  - d. Terjadi kenaikan bilangan oksidasi
  - e. Terjadi pelepasan elektron
3. Elektroda yang digunakan pada aki adalah Pb dan  $\text{PbO}_2$ . Ketika aki digunakan, terjadi reaksi reduksi  $\text{PbO}_2$  menjadi  $\text{PbSO}_4$ . Pada reaksi ini perubahan bilangan oksidasi Pb adalah.....
  - a. +2 ke 0
  - b. +4 ke 0
  - c. +6 ke +4
  - d. +4 ke +2
  - e. +6 ke +2
4. Pasangkan senyawa-senyawa berikut ini yang memiliki biloks sama!  
Atom belerang dengan bilangan oksidasi yang sama terdapat pada senyawa-senyawa.....



## E-MODUL REAKSI REDOKS



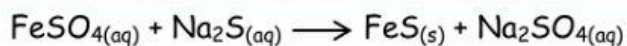
5. Diketahui persamaan reaksi:



Dari reaksi di atas, zat yang mengalami reaksi disproporsionasi (autoredox) beserta perubahan bilangan oksidasinya adalah.....

- a. S dari -2 ke 0 dan +4
  - b. S dari +2 ke 0 dan +4
  - c. S dari -4 ke 0 dan +2
  - d. S dari -2 ke 0 dan +2
  - e. S dari +4 ke 0 dan +4
6. Tentukan pasangan persamaan reaksi berikut dengan jenis reaksi yang dialaminya!

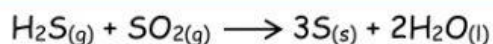
Berdasarkan perubahan bilangan oksidasinya reaksi berikut ini termasuk reaksi?



Redoks



Disproporsionasi

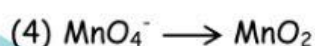
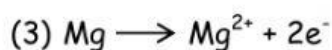
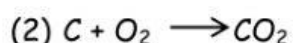
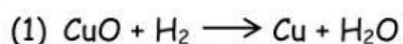


Konproporsionasi

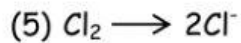


Bukan Redoks

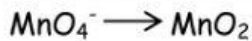
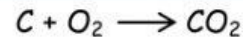
7. Berikut beberapa reaksi:



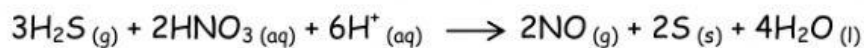
## E-MODUL REAKSI REDOKS



Dari reaksi di atas tentukan reaksi tersebut merupakan reaksi oksidasi atau reaksi reduksi!



8. Gas nitrogen monoksida merupakan gas yang tidak berwarna dan beracun. Gas tersebut dapat dihasilkan dari reaksi asam sulfida dengan asam nitrat, dengan persamaan reaksi:



Spesi yang merupakan oksidator adalah.....

- a.  $\text{H}_2\text{S}$
  - b.  $\text{HNO}_3$
  - c.  $\text{NO}$
  - d.  $\text{S}$
  - e.  $\text{H}_2\text{O}$
9. Analisis reaksi berikut ini:



Pernyataan yang benar terkait reaksi di atas adalah.....

- a. Zn sebagai oksidator dan Ag sebagai reduktor
- b. Zn sebagai reduktor dan Ag sebagai oksidator
- c. Zn sebagai oksidator dan  $\text{Ag}^+$  sebagai reduktor

## E-MODUL REAKSI REDOKS

- d. Zn Sebagai reduktor dan  $\text{Ag}^+$  sebagai oksidator
- e.  $\text{Zn}^{2+}$  sebagai reduktor dan  $\text{Ag}^+$  sebagai oksidator

10. Dari reaksi berikut yang menjadi reduktor dan hasil reduksi pada reaksi berikut adalah.....



- a. NaCl dan  $\text{Cl}_2$
- b.  $\text{MnSO}_4$  dan  $\text{MnO}_2$
- c.  $\text{MnO}_2$  dan NaCl
- d. NaCl dan  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- e. NaCl dan  $\text{MnSO}_4$

### SOAL EVALUASI

Klik disini