

E-MODUL REAKSI REDOKS

EVALUASI

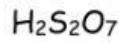
1. Di bawah ini yang merupakan pernyataan yang tidak benar mengenai reaksi redoks adalah.....
 - a. Melibatkan proses transfer elektron
 - b. Oksidator mengalami reaksi reduksi
 - c. Melibatkan terjadinya kenaikan dan penurunan bilangan oksidasi
 - d. Reduktor menyebabkan zat lain tereduksi
 - e. Melibatkan 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 PbO_2 . Ketika aki digunakan, terjadi reaksi reduksi PbO_2 menjadi $PbSO_4$. 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.....

$NaHSO_4$

H_2SO_3

E-MODUL REAKSI REDOKS



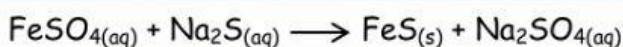
5. Diketahui persamaan reaksi:



Dari reaksi di atas, zat yang mengalami reaksi dispoporsionasi (autoredoks) 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!

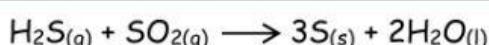
Berdasarkan perubahan bilangan oksidasinya reaksi berikut ini termasuk reaksi?



Redoks



Disproporsionasi

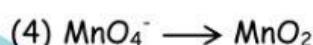
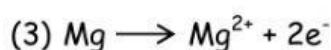
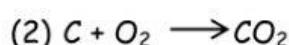
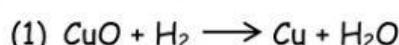


Konproporsionasi



Bukan Redoks

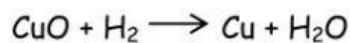
7. Berikut beberapa reaksi:



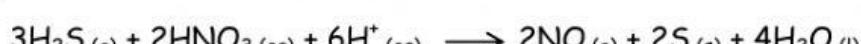
E-MODUL REAKSI REDOKS



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. H_2S
- b. HNO_3
- c. NO
- d. S
- e. H_2O

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 Ag^+ sebagai reduktor

E-MODUL REAKSI REDOKS

- d. Zn Sebagai reduktor dan Ag^+ sebagai oksidator
e. Zn^{2+} sebagai reduktor dan Ag^+ sebagai oksidator
10. Dari reaksi berikut yang menjadi reduktor dan hasil reduksi pada reaksi berikut adalah.....



- a. NaCl dan Cl_2
- b. MnSO_4 dan MnO_2
- c. MnO_2 dan NaCl
- d. NaCl dan Na_2SO_4
- e. NaCl dan MnSO_4

SOAL EVALUASI

Klik disini