

PENILAIAN HARIAN II REAKSI REDOKS

Isilah identitas diri berikut ini dengan benar.

Nama :

Kelas :

A. Petunjuk : Isikan tempat kosong dengan dropdown jawaban yang benar.

1.



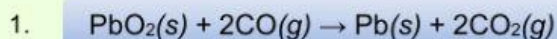
Buah apel yang diiris adalah contoh dari reaksi  yaitu

2.

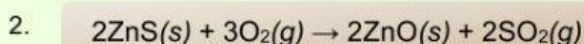


Reduksi bijih besi menjadi besi murni adalah contoh dari reaksi  yaitu

B. Petunjuk : Pasangkan persamaan reaksi dengan reaksi yang benar dengan menarik garis.



Oksidasi

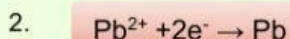


Reduksi

C. Petunjuk : Pasangkan persamaan reaksi dengan reaksi yang benar dengan menarik garis.



Oksidasi



Reduksi

D. Pilihlah satu jawaban yang paling benar.

- Perubahan warna menjadi kecoklatan pada apel yang dibelah dan dibiarkan di udara terbuka merupakan contoh reaksi oksidasi. Pernyataan yang tepat mengenai reaksi oksidasi adalah....
  - pelepasan oksigen
  - penerimaan oksigen
  - penerimaan hidrogen
  - penerimaan elektron
  - penurunan bilangan oksidasi
- Diketahui beberapa persamaan reaksi berikut.
  - $\text{C}_2\text{O}_4^{2-} \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{e}^-$
  - $\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Al}$
  - $\text{Ba}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Ba}$
  - $\text{Ca} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{e}^-$
 Persamaan reaksi reduksi ditunjukkan oleh nomor ....
  - 1) dan 3)
  - 1) dan 4)
  - 2) dan 3)
  - 2) dan 4)
  - 3) dan 5)

3. Perhatikan beberapa aplikasi kimia dalam kehidupan berikut ini :

- 1) Pengelasan rel kereta api
- 2) Proses penyulingan minyak bumi
- 3) Karat pada permukaan besi
- 4) Pelarutan garam dapur dalam air

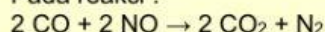
Aplikasi yang didalamnya terdapat reaksi reduksi dan oksidasi adalah....

- A. 1) dan 2)
- B. 1) dan 3)
- C. 1) dan 4)
- D. 2) dan 3)
- E. 2) dan 4)

4. Reaksi berikut yang termasuk reaksi reduksi adalah....

- A.  $\text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- B.  $\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}^{2+} + 2\text{e}^-$
- C.  $\text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{S}^{2-}$
- D.  $\text{MnO}_2 \rightarrow \text{MnO}_4^-$
- E.  $\text{Zn} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + 2\text{e}^-$

5. Pada reaksi :



Bilangan oksidasi N berubah dari ....

- A. +2 ke 0
- B. +2 ke +1
- C. +3 ke +1
- D. +3 ke +2
- E. +4 ke 0

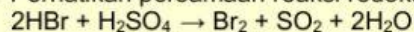
6. Biloks unsur Cr dalam senyawa  $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  adalah

- A. +12
- B. +6
- C. +3
- D. -12
- E. -6

7. Bilangan oksidasi N pada  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{N}_2\text{H}_4$ , dan  $\text{NO}_2$  berturut-turut adalah....

- A. +5, -2 dan +4
- B. -3, +5 dan +5
- C. +5, -3 dan +6
- D. +3, +5 dan +5
- E. -5, +3 dan -3

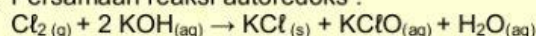
8. Perhatikan persamaan reaksi redoks berikut.



Senyawa HBr bertindak sebagai....

- A. reduktor
- B. oksidator
- C. hasil reduksi
- D. hasil oksidasi
- E. autoreduksi

9. Persamaan reaksi autoreduksi :



Biloks Cl berubah dari ....

- A. -1 menjadi +1 dan 0
- B. +1 menjadi -1 dan 0
- C. 0 menjadi +1 dan +2
- D. +2 menjadi 0 dan -1
- E. 0 menjadi -1 dan +1

10. Pada reaksi :  $\text{CuO}(\text{s}) + \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{Cu}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g})$  zat yang bertindak sebagai hasil oksidasi adalah ....

- A. CuO
- B. Cu
- C.  $\text{H}_2$
- D.  $\text{H}_2\text{O}$
- E. CuO dan  $\text{H}_2\text{O}$

E. Petunjuk : Isikan tempat kosong dengan dropdown jawaban yang benar.

1. Persamaan reaksi redoks sebagai berikut. Tentukan bilangan oksidasi, reduktor-oksidator dan hasil oksidasi-reduksinya.

