

## SOAL KIMIA

### Bab. Reaksi Reduksi dan Reaksi Oksidasi

1. Pada reaksi redoks, spesies yang mengalami peristiwa oksidasi adalah...

- A. Spesies yang melepas oksigen
- B. Spesies yang menangkap elektron
- C. Spesies yang menyebabkan spesies lain teroksidasi
- D. Spesies yang melepas elektron
- E. Spesies yang bertindak sebagai oksidator

2. Pernyataan yang tidak benar tentang reaksi reduksi berikut adalah...

- A. Pelepasan oksigen
- B. Pengurangan bilangan oksidasi
- C. Penerimaan elektron
- D. Zat reduktor
- E. Zat oksidator

3. Bila suatu unsur atau spesies menerima elektron, maka...

- A. Bilangan oksidasinya (biloks) akan turun
- B. Bilangan oksidasinya (biloks) akan naik
- C. Elektronegativitasnya relatif tinggi
- D. Unsur mengalami oksidasi
- E. Energi ionisasi rendah

4. Dari beberapa reaksi berikut ini yang merupakan reaksi redoks adalah...

- A.  $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$
- B.  $\text{H}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{HCl}$
- C.  $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- D.  $\text{CuO} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
- E.  $\text{Cu}^{2+} + \text{Zn} \rightarrow \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$

5. Manakah yang merupakan contoh reaksi oksidasi...

- A.  $\text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu}$
- B.  $\text{F}_2 \rightarrow \text{F}^-$
- C.  $\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2$
- D.  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} \rightarrow \text{CrO}_4^{2-}$
- E.  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}^+$