

Írja a megfelelő betűjelet a feladat végén található táblázat megfelelő ablakába! (2006. május)

A) A cink ($\epsilon^\circ(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = - 0,76\text{V}$)

B) Az ezüst ($\epsilon^\circ(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = + 0,80\text{V}$)

C) Mindkettő

D) Egyik sem

1. Alapállapotú atomja párosítatlan elektront tartalmaz.
2. Szabad levegőn a felületét védő oxidréteg vonja be.
3. Híg savakban hidrogénfejlődés közben oldódik.
4. Vízrel közönséges körülmények között reakcióba lép.
5. Lúgoldatban hidrogénfejlődés közben oldódik.
6. Tömény salétromsavoldatban nitrogén-oxidok fejlődése közben oldódik.
7. A Zn^{2+}/Zn rendszerből és az Ag^+/Ag rendszerből összeállított galvánelem katódjá.
8. A réz(II)ionokat képes elemi rézzé redukálni.
9. Vastárgyakon alkalmazott bevonata aktív korrózióvédelemnek tekinthető.
10. Ionjait az ólom redukálhatja.

(1. B 2. A 3. A 4. D 5. A 6. C 7. B 8. A 9. A 10. B)