

Test obsahuje 10 otázek, na jeho vypracování je čas 10 minut. Každá otázka je při správném zodpovězení hodnocena jedním bodem. V každé testové nabídce je právě jedna správná odpověď. Při zkoušení na počítači je povolen návrat k předcházejícím otázkám.

1. **Vodivost elektrolytu způsobují kladné a záporné ionty, přičemž záporný iont nazýváme:** 38678
- A Aniont
B Oxoniový ion
C Kationt
D Ion
2. **Víme, že kapaliny vedou elektrický proud pouze tehdy, když obsahují ionty, přičemž při průchodu proudem se kladné ionty pohybují k záporné elektrodě a záporné ionty ke kladné elektrodě. Na základě těchto znalostí jste schopni určit, které z následujících tvrzení je pravdivé.** 29750
- A Elektrolytem prochází střídavý i stejnosměrný proud.
B Elektrolytem prochází pouze stejnosměrný proud.
C Elektrolytem prochází pouze střídavý proud.
D Elektrolytem neprochází žádný proud.
3. **Které tvrzení týkající se průběhu elektrolýzy je správné?** 38714
- A Kationt na anodě odevzdává elektrony.
B Kationt na anodě přijímá elektrony.
C Kationt na katodě přijímá elektrony.
D Kationt na katodě odevzdává elektrony.
4. **Uvažujme roztok chloridu sodného. Platí následující tvrzení:** 38702
- A Ionty Na^+ a Cl^- vzniknou ionizačním účinkem elektrického proudu.
B Ionty Na^+ a Cl^- vzniknou elektrolýzou.
C Ionty Na^+ a Cl^- vzniknou elektrolytickou disociací, která nastává během rozpouštění.
D Ionty Na^+ a Cl^- byly přítomny již v krystalové mřížce NaCl a rozpouštěním se pouze stanou volnými částicemi.
5. **Která z následujících chemických reakcí představuje elektrolytickou disociaci kyseliny?** 38680
- A $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$
B $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
C $\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$
D $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
6. **V průběhu elektrolýzy taveniny anebo roztoku chloridu sodného se chloridový iont:** 38708
- A Redukuje na katodě
B Oxiduje na anodě
C Oxiduje na katodě
D Redukuje na anodě
7. **Proč roztok cukru v destilované vodě nevede elektrický proud?** 29757
- A Protože cukr se v destilované vodě vůbec nerozpouští.
B Protože při rozpouštění cukru v destilované vodě nedochází k rozpadu na ionty (disociaci).
C Protože cukr je krystalická látka.
D Protože při rozpouštění cukru v destilované vodě dochází k rozpadu na ionty (disociaci).
8. **Označte nesprávnou kombinaci iontu a elektrody, ke které se tento iont v roztoku elektrolytu pohybuje:** 38703
- A Dusičnanový k anodě
B Hydroxylový ke katodě
C Amonný ke katodě
D Jodidový k anodě
9. **Označte správnou kombinaci iontu a elektrody, ke které se tento iont v roztoku elektrolytu pohybuje:** 38706
- A Zlatitý k anodě
B Draselný k anodě
C Hydroxylový ke katodě
D Oxoniový ke katodě
10. **V automobilové baterii získáváme energii elektrickou přeměnou z energie:** 38701
- A Chemické
B Mechanické
C Tepelné
D Světelné

