

Általános kémia

1. A szilárd nátrium-hidroxid és víz között lejátszódó folyamat neve:
A. Oldódás.
B. Sav-bázis folyamat.
C. Közömbösítés.
D. Hidrolízis.
E. Olvadás.
2. Melyik az a megállapítás, amely mindig igaz?
A. A hőmérséklet emelésével az exoterm kémiai reakciók sebessége nő.
B. Az endoterm reakciók aktiválási energiája nagy.
C. A nagy rácsenergiájú ionvegyületek oldáshője endoterm.
D. Az ionvegyületek oldhatósága melegítéssel nő.
E. A gázok vízben való oldása endoterm folyamat.
3. Melyik állítás hibás a klór vízben való oldódásakor végbemenő kémiai reakcióval kapcsolatban?
A. Az oldódás során változik az oldat kémhatása.
B. A folyamat redoxireakció.
C. A klór az oxidálószer, miközben a víz hidrogénje redukálódik.
D. A folyamat egyensúlya lúg hozzáadására a termékképződés felé tolódik el.
E. A termékben a klór kétféle oxidációs állapotban van jelen.
4. A kalcium-klorid vizes oldatára és olvadékára vonatkozó állítások közül melyik helyes?
A. Indifferens elektródokkal történő elektrolízis során az anódon klórgáz fejlődik.
B. Indifferens elektródokkal történő elektrolízis során a katódon kalcium válik le.
C. A vizes oldat fagyáspontja nagyobb, mint az olvadéké.
D. Mind a kettőben hidratált ionok találhatóak.
E. Az olvadék elektrolízise során 96500 C töltés hatására bekövetkező tömegcsökkenés kisebb, mint a vizes oldat esetében.