**Általános kémia**

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