

Tematické okruhy ke školní závěrečné zkoušce

1. Látky, částicové složení látek - prvek, sloučenina, směs, atom, molekula, ionty
2. Kyseliny, hydroxidy, neutralizace, pH - definice, některé významné kyseliny - HCl, HNO₃, H₂SO₄, hydroxidy NaOH, Ca(OH)₂
3. Kovy, nekovy - definice, některé významné kovy - Fe, Cu, Al i nekovy - C, O, Cl, H
4. Dvouprvkové sloučeniny - halogenidy, oxidy - vzorce, názvosloví i některé význ. NaCl, CO, CO₂, Al₂O₃, SiO₂
5. Soli - sírany, dusičnany, chloridy, uhličitany - vzorce, názvosloví, význam, příprava
6. Uhlovodíky - alkany, alkeny, alkyny, areny - vzorce, některé význ. CH₄, C₄H₈, C₂H₂, C₆H₆
7. Deriváty uhlovodíků - alkoholy, karboxylové kyseliny
8. Zdroje uhlovodíků - ropa, uhlí, zemní plyn - výroba paliv a energie
9. Redoxní reakce - elektrolýza, řada kovů, galvanické články
10. Přírodní látky - tuky, sacharidy, bílkoviny - význam, zdroje, vlastnosti

Zpracovala. Mgr. Jana Gebauerová