

Seznam základních pojmů a okruhů k opakování učiva chemie 8. ročníku

- Co je chemie
- Značky prvků
- Dělení prvků (kovy, nekovy, polokovy) – příklady, použití
- Směsi – dělení, druhy směsí (názvy). Oddělování složek směsí – příklady metod
- Chemická vazba, molekula, chemická sloučenina, chemická reakce
- Halogeny: vyjmenovat, společné vlastnosti
- PSP - popis periodické soustavy prvků, alkalické kovy, halogeny, vzácné plyny
- Oxidy, názvosloví
- Oxidační číslo – je náboj, který mají zdánlivě jednotlivé atomy v molekule sloučeniny
- Významné oxidy CO, CO₂, SO₂, (NO)_x, SiO₂, CaO, TiO₂, výskyt, vlastnosti, užití
- Halogenidy názvosloví, významné halogenidy - užití
- Kyselina – látka, která ve vodě uvolňuje kationty vodíku H⁺ (oxoniové kationty H₃O⁺)
- Základní kyseliny (HCl, H₂SO₄, HNO₃, HClO, H₂SO₃, H₂CO₃) názvy, vlastnosti, použití
- Ředění kyselin, postup při potřísnění kyselinou
- Hydroxid – tříprvková sloučenina obsahující hydroxidový anion OH⁻ vázaný na kation kovu nebo NH⁴⁺
- Základní hydroxidy NaOH, KOH, Ca(OH)₂ názvy, vlastnosti, použití
- Ředění hydroxidů postup při potřísnění hydroxidem
- Měření pH, stupnice pH - barevná škála univerzálního indikátoru