

Pracovní list

Závěrečné opakování č. 1

a) Směsi

1. Stejnorodé směsi nazýváme Značíme je.....
2. Směs vody a písku je a nazývá se
3. Směs vody a písku oddělíme metodou:
4. Směs vody a oleje je a oddělíme ji v
5. Při mytí nádobí vytvoříme a při zatopení v kamnech vzniká Pokud rozprášíme voňavku ve vzduchu vzniká
6. Nakresli filtrační aparaturu:

7. Jakou směs oddělíme destilací?..... Co je důležitou podmínkou destilace pro oddělení dvou složek ve směsi?.....
8. Rozpouštíme sůl ve vodě a rozpouštěná látka se s přibývajícím množstvím stále rozpouští, jedná se o roztok Pokud se sůl přestane rozpouštět vzniká roztok

b) Složení látek, chemická vazba

1. Atom se skládá z a Doplně ještě jednotlivé částice a označ náboj.
2. Nakresli atom Cl, C, O.

3. Kladně nabitý iont se nazýváa záporně nabitý iont je
4. Dopln kolik přijme nebo odevzdá e⁻: Ag⁰ → Ag⁺
 Ca⁰ → Ca²⁺
 I⁰ → I⁻
 Mn⁷⁺ → Mn⁴⁺
5. Jaký je rozdíl elektronegativit ve vazbě polární,ve vazbě iontové.....a ve vazbě nepolární.....
6. Urči typ vazeb v těchto sloučeninách: NaCl, O₂, CO

7. Urči počet atomů a počet prvků: Na₂SO₄, Fe₂(SO₄)₃, KOH
8. Svislé sloupce periodické tabulky se nazývajía určují.....
9. Řádky periodické tabulky se nazývajía určují

c) Zákon zachování hmotnosti, chemická rovnice

1. Látky, které vstupují do reakce, se nazývají
2. Látky, které vystupují z reakce, se nazývají
3. Vyber: Celková hmotnost reaktantů se rovná / nerovná celkové hmotnosti všech produktů reakce.
4. Propočti: HgO → Hg + O₂
 Na + H₂O → NaOH + H₂
 HI + O₂ → H₂O + I₂
5. Napiš koncovky kationtů: