



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Vypracoval: Ing. Mária Vostarková

Číslo materiálu: VY_32_inovace_15_chhalogeny_04

Datum : květen 2012

Chemie: VIII. ročník

Tematický okruh: Chemické prvky

Téma: Halogeny

Opakování – halogeny

1. V nabídce podtrhni halogeny. U všech prvků doplň chemickou značku:

Vápník Fluor Hořčík Brom

Jod Draslík Chlor Fosfor

2. Halogeny jsou prvky:

a) I. skupiny b) II. skupiny c) VII. skupiny d) VIII. skupiny
/ podtrhni správnou odpověď /

3. Na valenční vrstvě mají tedy elektronů, proto patří mezi prvky, které reagují a) velmi dobře b) špatně
/ podtrhni správnou odpověď a vysvětli proč /

.....

4. Vypiš z tabulek elektronegativity těchto prvků:

.....

5. Podle hodnot elektronegativity halogeny vytváří:

a) kationty b) anionty
/ podtrhni správnou odpověď a vysvětli proč /

.....

6. Vyskytují se převážně

a) ve sloučeninách

b) jako samostatné prvky

/ podtrhni správnou odpověď /

7. Barevně zvýrazni, co k sobě patří:

Chlor	tmavofialová krystalická látka, sublimující	význam mají sloučeniny např. jako fotografický materiál
Brom	žlutozelený, zapáchající, rozpustný ve vodě, bělicí účinky, jedovatý.	výroba plastů / teflon /, součást zubní pasty
Jod	tmavohnědá kapalina	dezinfekce vody, bělení , výroba chlorovodíku, plastů /bojový otravný plyn/
Fluor	Výskyt v plynném skupenství	dezinfekce, součást hormonů, důležitých pro činnost štítné žlázy

Opakování – halogeny - řešení

1. V nabídce podtrhni halogeny. U všech prvků doplň chemickou značku:

Vápník Ca Fluor F Hořčík Mg Brom Br
Jod I Draslík K Chlor Cl Fosfor P

2. Halogeny jsou prvky:

b) I. skupiny b) II. skupiny c) VII. skupiny d) VIII. skupiny
/ podtrhni správnou odpověď /

3. Na valenční vrstvě mají tedy 7 elektronů, proto patří mezi prvky, které reagují a) **velmi dobře** b) špatně
/ podtrhni správnou odpověď a vysvětli proč /

Snaží se získat chybějící elektron a naplnit valenční vrstvu.

4. Vypiš z tabulek elektronegativity těchto prvků:

F – 4,1 Cl – 2,8 Br – 2,7 I – 2,2

5. Podle hodnot elektronegativity halogeny vytváří:

b) Kationty b) **anionty**

/ podtrhni správnou odpověď a vysvětli proč /
Získávají chybějící elektron.

6. Vyskytují se a) ve sloučeninách b) jako samostatné prvky

/ podtrhni správnou odpověď /

7. Barevně zvýrazni, co k sobě patří:

Chlor	tmavofialová krystalická látka, sublimující	význam mají sloučeniny např. jako fotografický materiál
Brom	žlutozelený, zapáchající, rozpustný ve vodě, bělicí účinky, jedovatý.	výroba plastů / teflon /, součást zubní pasty
Jod	tmavohnědá kapalina	dezinfekce vody, bělení, výroba chlorovodíku, plastů /bojový otravný plyn/
Fluor	Výskyt v plynném skupenství	dezinfekce, součást hormonů, důležitých pro činnost štítné žlázy

Anotace: Pracovní list, který může sloužit k domácí přípravě, práce ve skupině, případně k přezkoušení znalostí žáka.

Zdroje: Učebnice chemie 1, pro druhý stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy, Nakladatelství Fortuna Praha 2011