Výukový materiál zpracovaný v rámci projektu



**Registrační číslo projektu:** CZ.1.07/1.4.00/21.1174

**Škola – adresa:** Základní škola, Dobrá, okres Frýdek-Místek [www.zsdobra.cz](http://www.zsdobra.cz), [zsdobra@zsdobra.cz](mailto:zsdobra@zsdobra.cz)

**Šablona:** č. 3

**Ověření ve výuce (dne): 15. 6. 2011 Pořadové číslo hodiny: 15**

**Třída: 8. A Předmět: Chemie**

|  |  |
| --- | --- |
| **Název:** | **Opakování učiva 8. ročníku** |
| **Anotace:** | Pracovní list zaměřený na opakování základního názvosloví oxidů, sulfidů. Hydroxidů, halogenidů a kyselin |
| **Autor:** | Mgr. Jiří Nohel |
| **Jazyk:** | čeština |
| **Očekávaný výstup:** | - |
| **Speciální vzdělávací potřeby:** | - |
| **Klíčová slova:** | Názvosloví, oxidační číslo, oxid, sulfid, halogenid, kyselina, hydroxid, skupiny PSP |
| **Rozvíjené klíčové kompetence:** | KŘP |
| **Druh učebního materiálu:** | Pracovní list |
| **Druh interaktivity:** | Aktivita |
| **Cílová skupina:** | Žáci |
| **Stupeň a typ vzdělávání:** | ZŠ - druhý stupeň |
| **Ročník:** | Osmý |
| **Celková velikost:** | 58 kB |
| **Vazby na ostatní materiály:**  ***(Seznam dokumentace)*** | - |

**OPAKOVÁNÍ UČIVA 8. ROČNÍKU**

1. Rozděl následující látky na oxidy, sulfidy, halogenidy, hydroxidy a kyseliny a zapiš je do tabulky:

CuO, NaOH, HNO3, Fe2O3, NaF, HBr, Ca(OH)2, K2S, SiS4, AgBr, P2O5

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sulfid** | **Oxid** | **Halogenid** | **Hydroxid** | **Kyselina** |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

1. Z následujících kationů kovů vytvoř všechny možné varianty sloučeni, které znáš. Př. kation Boritý– vytvoříš vzorec oxidu boritého, sulfidu boritého, hydroxidu boritého, kyseliny borité a všech halogenidů boritých

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **uhličitý** | **chlorný** | **fosforečný** | **draselný** | **chromitý** | **manganistý** |
| **Oxid**  (vzorec) |  |  |  |  |  |  |
| **Sulfid**  (vzorec) |  |  |  |  |  |  |
| **Hydroxid**  (vzorec) |  |  |  |  |  |  |
| **Kyselina**  (vzorec) |  |  |  |  |  |  |
| **Halogenidy**  (název a vzorec) |  | X |  |  |  |  |

1. K následujícím skupinám PSP doplň prvky, které do dané skupiny patří:
2. Alkalické kovy: ……………………………………………………………………………..
3. Halogeny: …………………………………………………………………………………….
4. Vzácné plyny: ……………………………………………………………………………….
5. Kovy alkalických zemin: ………………………………………………………………..
6. Chalkogeny: …………………………………………………………………………………

**Řešení:**

Úkol č. 1:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sulfid** | **Oxid** | **Halogenid** | **Hydroxid** | **Kyselina** |
| K2S, | CuO | NaF | NaOH | HNO3 |
| SiS4, | Fe2O3 | AgBr, | Ca(OH)2 | HBr |
|  | P2O5 |  |  |  |

Úkol č. 2

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **uhličitý** | **chlorný** | **fosforečný** | **draselný** | **chromitý** | **manganistý** |
| **Oxid**  (vzorec) | CO2 | Cl2O | P2O5 | K2O | Cr2O3 | Mn2O7 |
| **Sulfid**  (vzorec) | CS2 | Cl2S | P2S5 | K2S | Cr2S3 | Mn2S7 |
| **Hydroxid**  (vzorec) | C(OH)4 | ClOH | P(OH)5 | KOH | Cr(OH)3 | Mn(OH)7 |
| **Kyselina**  (vzorec) | H2CO3 | HClO | HPO3 | HKO | HCrO2 | HMnO4 |
| **Halogenid**  (název a vzorec) | Záleží na výběru halogenu. | | | | | |

Úkol č. 4

1. Alkalické kovy: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr
2. Halogeny: F, Cl, Br, I, At
3. Vzácné plyny: He, Ne, Kr, Ar
4. Kovy alkalických zemin: Ca, Mg
5. Chalkogeny: O, S