|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | Kód: Ch5cF7a000000r2051zTematický celek chemie: Ch5 **Anorganické sloučeniny**Mikrocelek chemie: Ch5c Soli kyslíkaté a nekyslíkatéTematický celek fyziky: F7 **Vesmír**Mikrocelek fyziky: F7a Sluneční soustavaTyp úlohy: r Chemický roháčekObtížnost: 2Časová náročnost: 5 minutInterdisciplinarita: chemie – fyzika |  |
|  |  |

1. Významná skupina látek

Řešením roháčku získáte obecný název velmi významné skupiny látek, se kterými se můžete v prak­tic­kém životě setkat doslova na každém kroku.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 |
| 1 | **S** |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |

Legenda:

1. Tajenka.
2. Smyslové orgány používané při určování skupenství, barvy a lesku látek.
3. Značka prvku, jehož ionty barví plamen karmínově červeně.
4. Značka prvku s protonovým číslem 53 (najděte v tabulce).

Úkoly:

1. Napište alespoň tři způsoby přípravy . . . . (viz tajenka)
2. K uvedeným solím přiřaďte jejich zbarvení:

A) CuSO4 ∙ 5 H2O a) žluté

B) Na2CrO4 b) bílé

C) FeSO4 ∙ 7 H2O c) modré

D) NaNO3 d) zelené

A…, B …, C …, D ….

1. K solím (tajenka tohoto úkolu) patří také olivín, jehož chemické složení shrnuje vzorec (Mg,Fe)2[SiO4]. Tento minerál se kromě Země nachází take v meteoritech nebo na Marsu. Zastoupení Mg a Fe je v olivínu proměnlivé. Pokud jeden či druhý z prvků úplně chybí, dostáváme látky se vzorci Mg2SiO4 a Fe2SiO4. Jejich příbuznými s jednoduššími vzorci jsou MgSiO3 a FeSiO3.Pojmenujte je systematickými chemickými názvy.