PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Významné soli |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL25-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Významné soli |

Významné soli

1. Doplňte tabulku zaměřenou na názvosloví solí a pak vytvořte správné dvojice z názvů v tabulce a v samostatném sloupci tak, aby označovaly tutéž látku.

|  |  |
| --- | --- |
| NaHCO3 |  |
|  | hemihydrát síranu vápenatého |
|  | dusičnan sodný |
| CuSO4∙5H2O |  |
|  | uhličitan sodný |
| CaCO3 |  |
|  | chlorid amonný |
| NaCl |  |

chilský ledek

modrá skalice

vápenec (aragonit)

jedlá „užívací“ soda

salmiak

sádra

kamenná sůl

soda

1. Zapište chemické reakce:
2. Vznik vodního kamene při vaření tvrdé vody, která obsahuje rozpuštěný Ca(HCO3)2
3. Pro zmírnění účinků kyselých dešťů se na zasažené půdy používají vápenatá hnojiva. Zapište chemickou reakci tohoto popsaného děje a vysvětlete účinek použitého hnojiva. Použijte: kyselé deště (např. H2SO4), vápenaté hnojivo (rozemletý vápenec CaCO3).
4. Vyluštěte křížovku:

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| F |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |

Tajenka:

Řešení tajenky si vyhledejte a zjistěte, o jakou látku se jedná. Patří mezi soli?

Látka, používá se do betonu, vyrábí se z vápence

Látky (často soli), které dodávají rostlinám živiny

Dusičnan sodný je označován také jako ……. sodný

Nerost bílé barvy používaný k výrobě sádry

Salmiak se používá jako náplň do …… článků baterií

Tepelným rozkladem vápence vzniká pálené …….

AgNO3 se využívá v lékařství k léčbě bradavic tj……..

Na výrobu fotograf. papíru se používá bromid ………

Fosforečnan vápenatý je součástí nerostu s názvem

Skupina solí - výroba keramiky, cihel, střešní krytiny

Označení pro Na2CO3 – změkčovadlo vody, výr. skla

Dusíkatá hnojiva podporují tvorbu ………a tím růst rostlin