PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Významné dvouprvkové sloučeniny |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL21-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 dvouprvkové sloučeniny |

Významné dvouprvkové sloučeniny

1. Odpovězte na otázky, které jsou zaměřeny na binární sloučeniny a jejich vlastnosti:
2. Jak se jmenuje moře s velmi vysokým obsahem rozpuštěné soli?
3. Jaké množství chloridu sodného získáme při odsolování 1000 kg mořské vody?
4. Jak se nazývá plyn, který zapáchá po zkažených vejcích? Napište vzorec této chem. sloučeniny.
5. Určete oxidační čísla prvků a napište název následující chem. sloučeniny TiO2:
6. Očíslujte svíčky podle pořadí, ve kterém budou ve skleněné vaně postupně zhasínat po zavedení oxidu uhličitého do této vany. Zdůvodněte.
7. Z následujících dvou skupin – binární sloučeniny a možnosti využití v praxi - vytvořte správné dvojice (spojte čarou): Některé binární sloučeniny budou spojeny vícekrát.

oxid křemičitý

oxid uhličitý

oxid vápenatý

oxid siřičitý

oxid hlinitý

oxid dusný

chlorid sodný

bromid stříbrný

sulfid zinečnatý

žárovka

fotografický papír

mrazicí zařízení

prostředek k rozmrazování namrzlých cest, chodníků

porcelán

vápnění půdy v zemědělství

výroba zinku

náplň hasicích přístrojů

dezinfekce sklepů, sudů, včelích úlů

ochucování a konzervování masa, zeleniny

bělení výrobků (řepného cukru, želatiny)

sušidlo

šperky s drahými kameny safír nebo rubín

plyn sloužící k našlehání šlehačky

1. Popište vznik a důsledky skleníkového efektu na Zemi.
2. Proč je v souvislosti se skleníkovým efektem nebezpečné kácení pralesů?