**Chemie 8. ročník - práce na týden 1. 6. – 7. 6.**

 **Vypracované mi zašlete na e-mail (**Kontakt: prikrylovaj@zsnadrazni.eu)

1. Tabulka uvádí vlastnosti, které jsou typické pro plynné oxidy. Tvým úkolem je příslušné oxidy zapsat

 do příslušných kolonek. Pozor, oxidy se mohou vyskytovat ve více kolonkách.

 Oxidy: oxid uhelnatý, oxid uhličitý, oxid siřičitý, oxid dusnatý, oxid dusičitý, oxid dusný

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  **Jedovaté oxidy** |  **Oxidy, které jsou příčinou kyselých dešťů** | **Oxidy, které patří mezi** **skleníkové plyny**  |  **Oxidy s omamnými**  **účinky** |
|  |  |  |  |

**2. Oprav popletený text.**

Bezbarvý plyn, bez zápachu, prudce jedovatý (váže se na krev) je oxid dusičitý. ……………………..

Hnědočervený plyn, dráždivého zápachu, jedovatý, je oxid siřičitý. ……………………

Bezbarvý plyn, bez zápachu, těžší než vzduch s hasícími účinky je oxid uhelnatý. …………………….

Bezbarvý plyn s omamnými účinky, známý jako rajský plyn, je oxid uhličitý. …………………….

Bezbarvý plyn, ostře štiplavého zápachu, jedovatý s desinfekč. účinky je oxid dusný. …………………

**3. Oxidy mají značný význam v průmyslu. Tabulka některá využití uvádí. Doplň, který**

 **ze známých oxidů, se pro uvedený účel využívá. (nápověda: oxid hlinitý, oxid vápenatý, oxid siřičitý,**

 **oxid dusný, oxid uhličitý)**

|  |  |
| --- | --- |
|  **Průmyslové využití oxidů** |  **Název oxidu** |
| výroba páleného vápna, které se používá ve stavebnictví |  |
| využívá se jako suchý led nebo při výrobě sněhových hasicích přístrojů |  |
| má využití jako hnací plyn do bombiček na přípravu šlehačky |  |
| výroba skla, některé odrůdy se zpracovávají i ve šperkařství |  |
| výroba brusných materiálů, nádherně zbarvené odrůdy patří mezi drahokamy |  |

**4. Které oxidy způsobují kyselé deště? ………………………………………………………………………………..**

**5. Které činnosti člověka způsobují skleníkový efekt?** .............................…………………………………

.