PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Kyseliny |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL22-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** | Kyseliny |

Kyseliny

1. V následující skupině vzorců chemických sloučenin zakroužkujte ty vzorce, které patří kyselinám:

KOH, HI, NaCl, HClO4, KBr, HCN, MgSO4, H2S, K2S, Al2O3, HNO2, Ca(OH)2

1. Doplňte tabulku zaměřenou na názvosloví kyselin:

|  |  |
| --- | --- |
| **Název kyseliny** | **Vzorec kyseliny** |
| kys. jodičná |  |
| kys. sirovodíková |  |
| kys. křemičitá |  |
| kys. trihydrogenfosforitá |  |
|  | HBrO |
|  | HI |
|  | HNO2 |
|  | H2SeO3 |

1. Prohlédněte si následující příklady reakcí kovů s kyselinami. U každého příkladu napište, **zda reakce probíhá,** a s pomocí nabídky v závorce **doplňte produkty reakcí** (např. sůl, H2, H2O, oxid dusíku)
2. Zn + HCl
3. Ag + HCl
4. Ag + HNO3
5. Ca + zřeď. H2SO4
6. Pt + HNO3
7. Doplňte a vyčíslete následující chem. rovnice:
8. HNO2 + H2O →
9. Ca + HCl →
10. SO2 + H2O →
11. Doplňte ke kyselinám jejich správné charakteristiky z nabídky:

koncentr. je 68%

koncentr. je 96%

těkavá kapalina-na vzduchu dýmá

sušidlo

součást žaludečních šťáv

světlem se rozkládá-uchování v tmavé láhvi

**HCl**

kyselina solná

velká hustota

výroba výbušnin

součást olověných akumulátorů automob.

**H2SO4**

**HNO3**