**Pracovní list – kyseliny a hydroxidy - opakování**

1) Pojmenuj sloučeniny nebo napiš jejich vzorce.

kyselina selenová HI

oxid železnatý CaCl2

hydroxid vápenatý H2SiO3

sulfid sodný OsO4

chlorid zlatitý HMnO4

kyselina bromovodíková CuS

kyselina bromitá HF

hydroxid hlinitý Zn(OH)2

oxid chromový HClO3

kyselina dusná H3PO4

2) Přiřaď ke sloučeninám správnou charakteristiku:

|  |  |
| --- | --- |
| A) kyselina chlorovodíková | a) hašené vápno, příprava malty |
| B) hydroxid sodný | b) spolu s kyselinou chlorovodíkovou tvoří směs lučavku královskou |
| C) kyselina sírová | c) součástí nápojů, např. Coca-Coly |
| D) hydroxid vápenatý | d) součástí čističů odpadů (např. krtek) |
| E) kyselina dusičná | e) odebírá látkám vodu a látky jejím působením uhelnatí |
| F) kyselina trihydrogenfosforečná | f) kyselina solná, v žaludku součástí trávicí šťávy |

3) Vysvětli, jak vznikají kyselé deště. Jaká jsou jejich následky?

4) Rozhodni, zda jsou tvrzení správná (ANO) nebo nesprávná (NE). **Nesprávná tvrzení oprav tak, aby byla správná.**

a) Čím roztok obsahuje více H+ iontů, tím je roztok zásaditější.

b) Kyseliny ve vodném prostředí odštěpují vodíkový kation.

c) Čím je nižší hodnota pH, tím je roztok kyselejší.

d) V neutrálním roztoku je koncentrace H+ iontů nižší než koncentrace OH- iontů.

e) Při neutralizaci vzniká sůl kyseliny a voda.