KYSELINY A ZÁSADY

1) Zapiš **bez mezer**:

- Kyslík má vždy oxidační číslo
- Sulfid má vždy ox. číslo
- Vodík má oxidační číslo

2) Označ správnou odpověď:

Hydroxidy jsou dvouprvkové / tříprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidový anion / hydroxidový kation.

3) Do vzorce doplňte oxidační čísla **bez mezer** a dolu případně počet prvků.

Hydroxid hlinitý -> Al (OH)

Hydroxid draselný -> K (OH)

---

4) a) Co jsou to kyseliny?

Látky schopné odštěpovat vodíkový anion

vodíkový kation

hydroxidový anion

hydroxidový kation

LIVEWORKSHEETS

4) b) Co jsou to zásady?

Látky schopné odštěpovat vodíkový anion

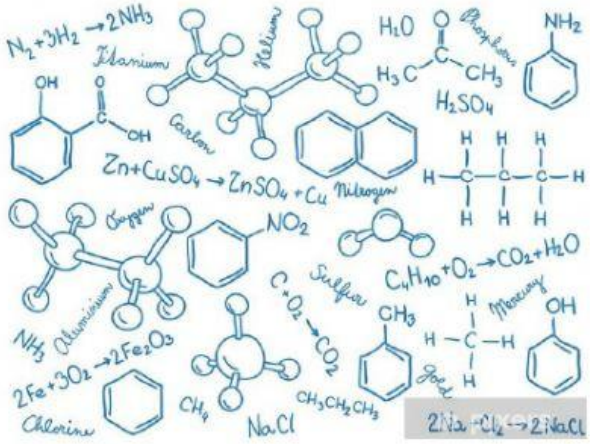
vodíkový kation

hydroxidový anion

hydroxidový kation

5) K bezkyslíkatým kyselinám napište B

Ke kyslíkatým kyselinám napište K



Kyselina chlorovodíková _____

Kyselina dusičná _____

Kyselina sírová _____

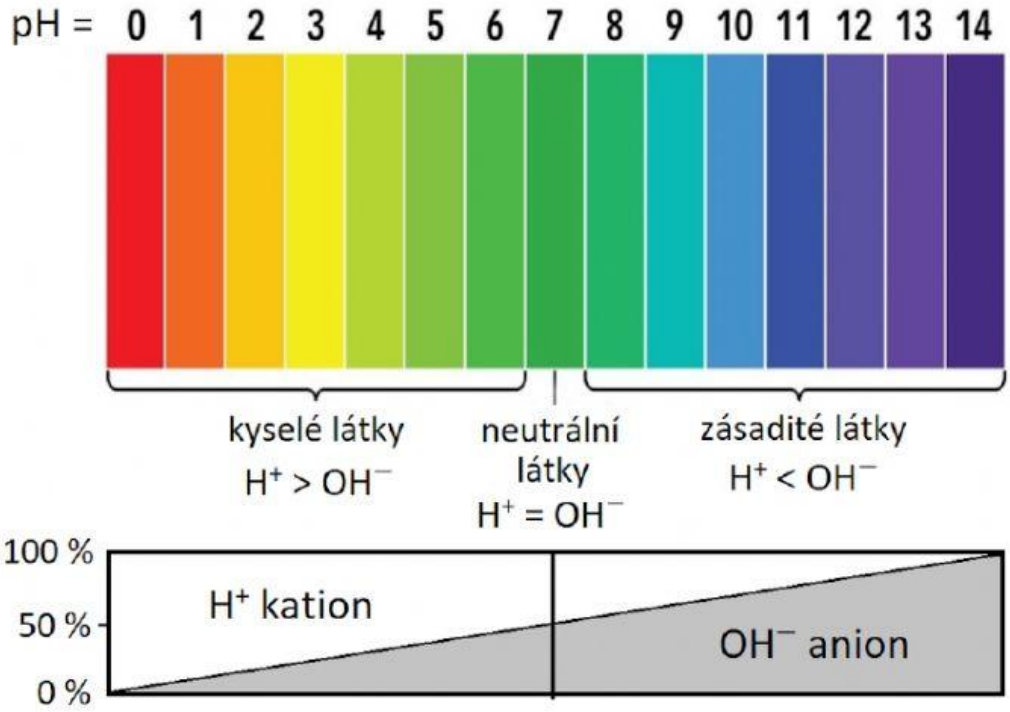
Kyselina bromovodíková _____

6) Vytvoř vzorec z předchozího cvičení (5).

Kyselina chlorovodíková -> **H Cl**

Kyselina dusičná -> **H N O**

LIVEWORKSHEETS



PH STUPNICE

Trocha matematiky: **Zakroužkuj:**

Máme dvě sklenice jedna má obsah **ph= 5**

druhá má obsah **ph = 9**

ph = 5 ph = 9

Máme dvě sklenice jedna má obsah **ph = 1**

druhá má obsah **ph = 4**

ph = 1 ph = 4

LIVEWORKSHEETS