

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



4) b) Co jsou to zásady?

Látky schopné odštěpovat vodíkový anion

vodíkový kation

hydroxidový anion

hydroxidový kation



5) K bezkyslíkatým kyselinám napište B

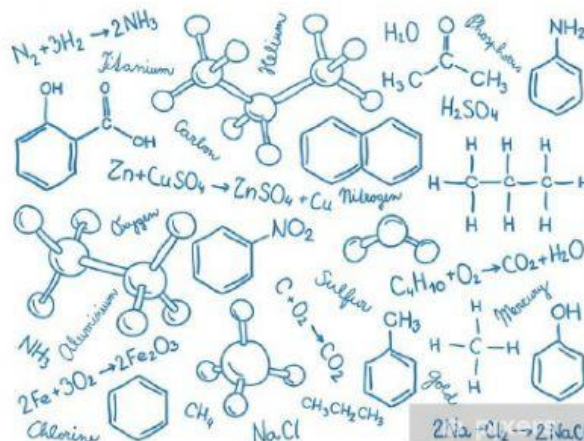
Ke kyslíkatým kyselinám napište K

Kyselina chlorovodíková

Kyselina dusičná

Kyselina sírová

Kyselina bromovodíková



6) Vytvoř vzorec z předchozího cvičení (5).

Kyselina chlorovodíková

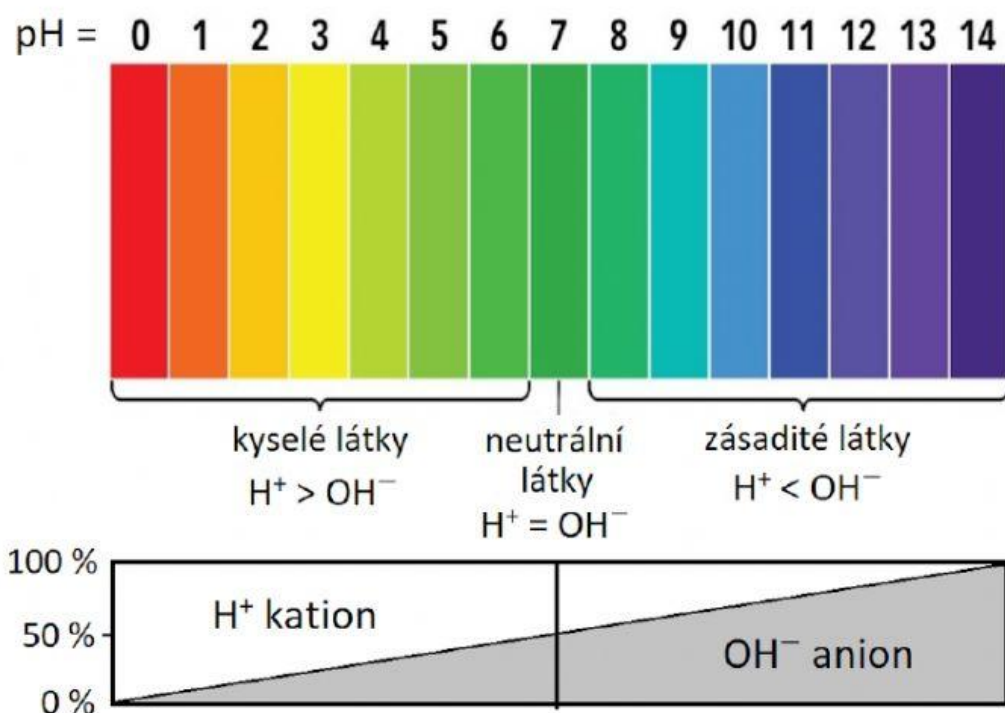
->

H Cl

Kyselina dusičná

->

H N O



PH STUPNICE

Trocha matematiky:

Zakroužkuj:

Máme dvě sklenice jedna má obsah **ph= 5**
druhá má obsah **ph = 9**

ph = 5

ph = 9



ph = 1

ph = 4

Máme dvě sklenice jedna má obsah **ph = 1**
druhá má obsah **ph = 4**

