



Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Habětínková Zuzana.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

KYSELOST A ZÁSADITOST – TEST

1. K názvům chemických látek napiš vzorce:

hydroxid olovnatý	kyselina sírová
amoniak	hydroxid lithný
kyselina dusičná	kyselina uhličitá

2. Napiš názvy uvedených sloučenin:

KOH	H ₂ SO ₃
H ₃ PO ₄	HCl
Mg(OH) ₂	Cr(OH) ₃

3. Napiš štěpení kyseliny sírové na ionty:

4. Napiš štěpení hydroxidu vápenatého na ionty:

5. Napiš rovnici tyto děje:

a. pálení vápence

.....

b. hašení vápna

.....

c. tvrdnutí vápenné malty

.....

6. Doplň:

Při reakci kyseliny chlorovodíkové se zinkem se uvolňuje (uved' název a vzorec plynu)

....., který dokážeme zkouškou výbušnosti.

Při reakci koncentrované kyseliny dusičné se zinkem vzniká jedovatý hnědý plyn (uved' název a

vzorec)

7. Jakou barvu má lakmus v kyselém -

zásaditém - prostředí?

8. Urči, které z následujících látek jsou kyselé, zásadité a neutrální:

látka	pH	Druh roztoku	látka	pH	Druh roztoku
Ocet	2,8		Víno	3,1	
Roztok mýdla	11,0		Lih	7,0	
Žaludeční šťáva	2,0		Roztok sody	8,2	

KYSELOST A ZÁSADITOST – TEST

1. K názvům chemických látek napiš vzorce:

hydroxid olovnatý	Pb(OH)_2	kyselina sírová	H_2SO_4
amoniak	NH_3	hydroxid lithný	LiOH
kyselina dusičná	HNO_3	kyselina uhličitá	H_2CO_3

2. Napiš názvy uvedených sloučenin:

KOH	hydroxid draselný	H_2SO_3	kyselina siřičitá
H_3PO_4	kyselina (trihydrogen)fosforečná	HCl	kyselina chlorovodíková
Mg(OH)_2	hydroxid hořečnatý	Cr(OH)_3	hydroxid chromitý

3. Napiš štěpení kyseliny sírové na ionty:



4. Napiš štěpení hydroxidu vápenatého na ionty: $\text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2 \text{OH}^-$

5. Napiš rovnici tyto děje:

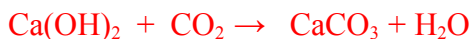
a. pálení vápence



b. hašení vápna



c. tvrdnutí vápenné malty



6. Doplň:

Při reakci kyseliny chlorovodíkové se zinkem se uvolňuje (uved' název a vzorec plynu)

vodík H_2 , který dokážeme zkouškou výbušnosti.

Při reakci koncentrované kyseliny dusičné se zinkem vzniká jedovatý hnědý plyn (uved' název a vzorec) oxid dusičitý NO_2 .

7. Jakou barvu má lakmus v kyselém - červenou

zásaditém - modrou

prostředí?

8. Urči, které z následujících látek jsou kyselé (K), zásadité (Z) a neutrální (N):

látka	pH	Druh roztoku	látka	pH	Druh roztoku
Ocet	2,8	K	Víno	3,1	K
Roztok mýdla	11,0	Z	Lih	7,0	N
Žaludeční šťáva	2,0	K	Roztok sody	8,2	Z