**CH 8 – kyseliny, hydroxidy, soli**

1. Kyseliny podľa prítomnosti kyslíka rozdeľujeme na........................... a .........................

Uveď aj príklady.

1. Napíš vzorec kyseliny sírovej: ...............................
2. Doplň vetu: **V žalúdočnej šťave sa nachádza kyselina** ................................
3. Ktorá vlastnosť **neplatí pre kyselinu sírovú?**:

A: je prchavá B: je žieravina C: leptá pokožku

1. Ktorá vlastnosť **neplatí pre HCl?**

A: je prchavá B:leptá pokožku C: dráždi sliznicu D: odčerpáva látkam vodu

1. Na akú farbu sa v kyslom prostredí mení lakmusový papierik ?

A: červenú B: modrú C: žltú

1. Čo je to indikátor?
2. Hydroxidy sú.........................................prvkové zlúčeniny vodíka, ...................... a väčšinou..............................prvku.
3. Napíš 3 možnosti použitia NaOH.
4. Čo spôsobuje zásaditosť hydroxidov?
5. Uveď tri príklady látok a k ním príslušnú hodnotu pH.
6. Hydroxid vápenatý je: A: pálené vápno B: hasené vápno C: vápenná malta

a používa sa na: ........................................

1. K názvom hydroxidov a kyselín priraď správny vzorec:

kyselina dusičná HCl

hydroxid draselný H2SO4

hydroxid železitý HNO3

kyselina chlorovodíková Ca(OH)2

hydroxid vápenatý KOH

Fe(OH)3

CaOH

1. Aké chemické látky patria medzi soli? Podčiarkni 3 správne odpovede.

halogenidy oxidy sulfidy sírany chloridy hydroxidy

1. Aká je najznámejšia soľ? Čo o nej vieš?
2. Kedy vedú soli elektrický prúd:

A: v tuhom skupenstve B: v kvapalnom skupenstve C: nevedú

1. Pod akým názvom poznáme CuSO4 ?

A: modrá skalica B: červená skalica C: žltá skalica

1. Na čo sa používa NaHCO3 ? (sóda bikarbóna)
2. Pre ktorú soľ je charakteristické: biela tuhá látka, dobre rozpustná vo vode, minerál sylvín, výroba draselných hnojív, ako smrtiaca látka.
3. Síran vápenatý sa v prírode vyskytuje ako:

A: sadrovec B: vápenec