

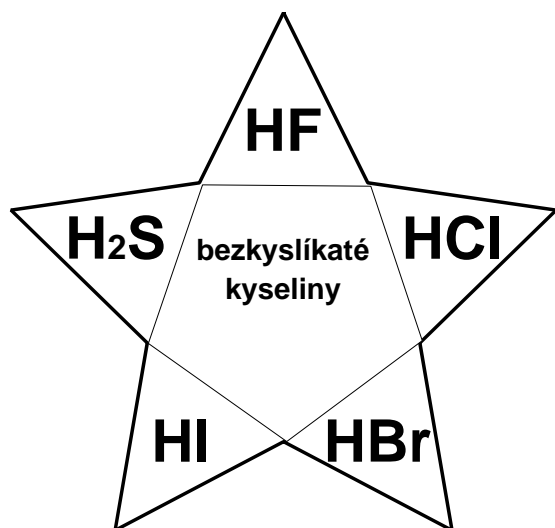
| | |
|----------------------------|----------------------|
| disociace (štěpení) | |
| H^+ | aniont + kyseliny |

| |
|-----------------------|
| riziko |
| bezpečná práce |

- často **žiravé** - poškozují tkáně a materiály, se kterými jsou v kontaktu
- ochranné pomůcky
- ředění - **VŽDY** kyselinu do vody, ne naopak
- při potřísnění omývat tekoucí vodou

| | |
|----------------------|------------------|
| rozdělení | |
| bezokyslíkaté | kyslíkaté |

| |
|--------------------------------|
| kyselina chlorovodíková |
|--------------------------------|



| | |
|--|---|
| kyselina sírová H₂SO₄ | kyselina dusičná HNO₃ |
|--|---|

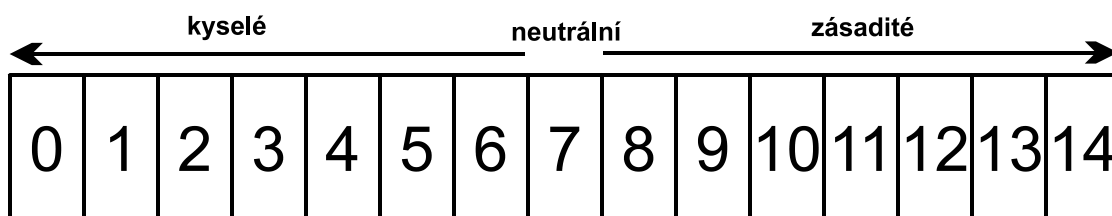
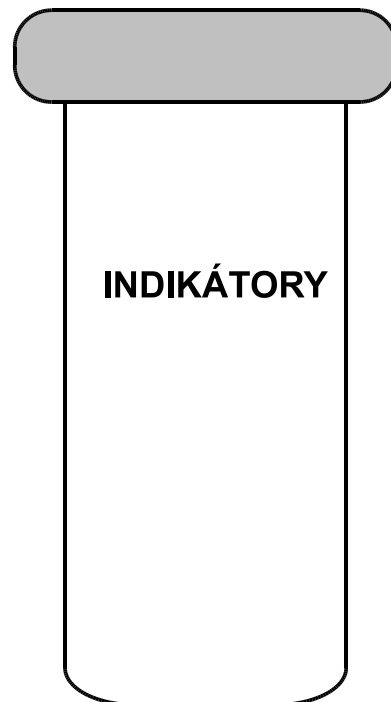
- | | |
|---|---|
| <ul style="list-style-type: none"> - pohlcuje vlhkost ze vzduchu i dalších materiálů - organické látky pak uhebnatí - silná žiravina - reaguje s kovy - uvolňuje vodík VYUŽITÍ - výroba barviv, hnojiv, umělých vláken, náplň autobaterií, vysoušení | <ul style="list-style-type: none"> - nestálá, bezbarvá - světlo ji rozkládá -> tmavé lahve - výroba dusíkatých hnojiv, léčiv, výbušnin, plastů - součást kyselých dešťů - ničí životní prostředí |
|---|---|

| | |
|--|---|
| kyselina uhličitá H₂CO₃ | kyselina trihydrogenfosforečná H₃PO₄ |
|--|---|

| | |
|---|--|
| <ul style="list-style-type: none"> - velmi slabá - vzniká rozpouštěním oxidu uhličitého ve vodě -> sycené nápoje - nestálá, rychle se rozkládá na CO₂ a vodu | <ul style="list-style-type: none"> - výroba hnojiv - součást DNA - přídavek v kolových nápojích - při velké dávce může odvápnovat kosti |
|---|--|

| | |
|--|--|
| | <ul style="list-style-type: none"> - kyslík -II, vodík +I - ox. č. kyselinotvorného prvku se dopočítá tak, aby součet dal nulu |
| | kyselina |
| | <ul style="list-style-type: none"> - kyselinotvorný prvek + koncovka podle kladného oxidačního čísla |

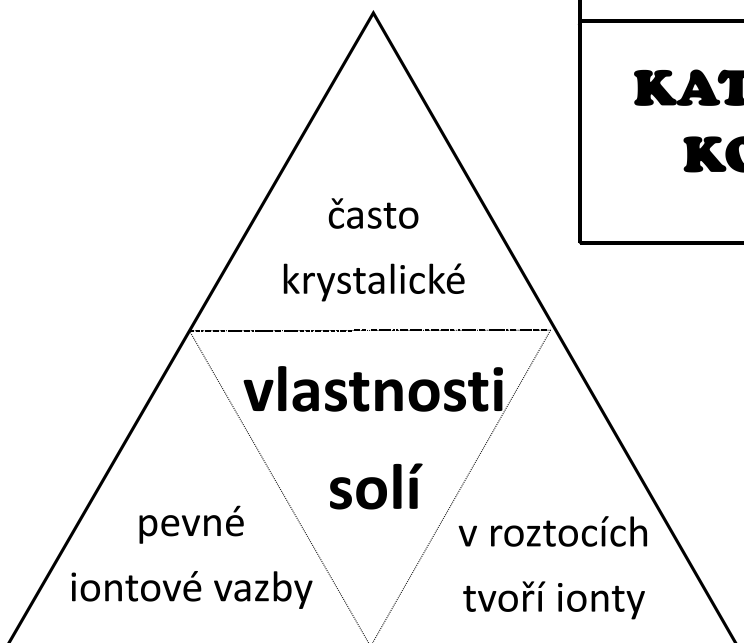
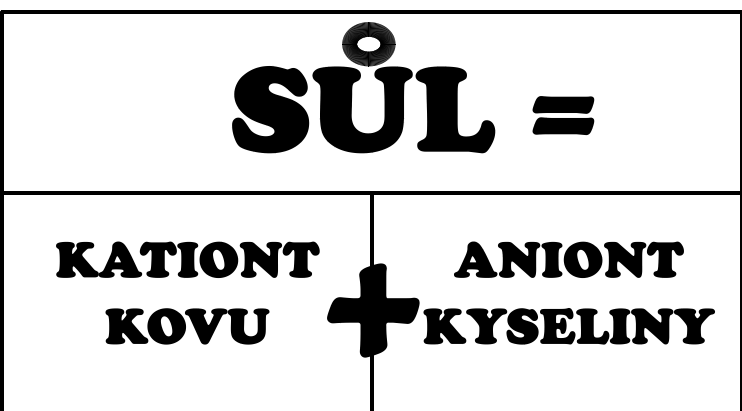
| | |
|--|---|
| | H - kyselinotvorný prvek - O |
| | vodík +I, druhý prvek kladný, podle koncovky, kyslík -II |
| | výpočtem tak, aby součet byl roven nule |



| | |
|-----------------------------|-----------------------------|
| Základní surovina: | |
| Přidali jsme: | Přidali jsme: |
| Co se stalo: | Co se stalo: |
| Proč? | Proč? |
| Kontrolní měření pH: | Kontrolní měření pH: |

| | |
|----------|--|
| v | překyselení žaludku |
| y | bodnutí včelou, kousnutí mravencem, popálení kopřivou |
| u | bodnutí vosou |
| ž | poleptání |
| i | odstranění škodlivých látek z prostředí |
| t | |
| í | |

| | |
|----------|-------------------------------|
| v | neutralizace |
| z | reakce kovu + kyseliny |
| n | přímé slučování kovu + nekovu |
| i | srážení 2 roztoků solí |
| k | |



soli bezkyslíkatých kyselin

halogenidy

sulfidy

Buď znám, nebo odvodím.

Podle počtu odtržených vodíků určím oxidační číslo celého aniontu. Píšu do závorky.

Stejně, jako u aniontu, ale kladné

z názvu kyseliny + koncovka -an

kationt + koncovka dle oxidačního čísla

Buď znám, nebo odvodím vzorec.

Odtržením vodíků získám aniont. Oxidační číslo záporné, stejné jako počet odtržených vodíků.

Nejdřív prvek z přídatného jména, pak aniont kyseliny

kationt - podle koncovky příd. jména, aniont podle počtu odtržených vodíků

- křížové pravidlo
- aniont počítám jako celek a píšu do závorky