**Autor výukového materiálu:** Petra Majerčáková

**Datum vytvoření výukového materiálu:** září 2013

**Ročník, pro který je výukový materiál určen:** IX

**Vzdělávací oblast:** Člověk a příroda

**Vzdělávací obor:** Chemie

**Tématický okruh:** Anorganická chemie

**Téma:** Bezkyslíkaté kyseliny - opakování

**Anotace:**

Pracovní list slouží žákům k procvičení probraného učiva. Žáci vyplňují volná místa v textu s využitím učebnice nebo internetu. Pracují samostatně, ve dvojicích nebo ve skupině. Na konci hodiny probíhá společná kontrola.

**Zdroje:**

MACH, Josef, Irena PLUCKOVÁ a Jiří ŠIBOR. *Chemie: úvod do obecné a anorganické chemie*. 1. vyd. Brno: Nová škola, c2010, 2 sv. Duhová řada, sv. 93. ISBN 978-80-7289-134-4.

BENEŠ, Pavel, Václav PUMPR a Jiří BANÝR. *Základy chemie pro 2. stupeň základní školy, nižší ročníky víceletých gymnázií a střední školy: úvod do obecné a anorganické chemie*. 3. vyd. Praha: Fortuna, 2000, 143 s. Duhová řada, sv. 93. ISBN 80-716-8720-0

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Petra Majerčáková.

Tvorba materiálu je financována z ESF a státního rozpočtu ČR.



**BEZKYSLÍKATÉ KYSELINY**

Jméno: datum:

Obecné vlastnosti kyselin

* Látky, které ve vodných roztocích odštěpují\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ - disociace
* Lakmus v roztocích kyselin má\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_-barvu
* Při ředění kyselin lijeme vždy\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_do\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Jsou to žiraviny – leptají \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Při práci s koncentrovanými kyselinami je nutné používat \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Jako první pomoc omýváme postižené místo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Bezkyslíkaté kyseliny jsou dvouprvkové sloučeniny, které obsahují\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

a další nekovový prvek (halogeny, síra...)

* vypiš všechny halogeny (vzorce a názvy):

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Vypiš vzorce bezkyslíkatých kyselin:

* kyselina fluorovodíková\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* kyselina chlorovodíková\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* kyselina bromovodíková\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* kyselina jodovodíková\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* kyselina sirovodíková\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* Kyselina fluorovodíková je toxická a žiravá kapalina. Používá se k \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ a při výrobě matového skla.
* Kyselina chlorovodíková je bezbarvá\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Je obsažená v \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(tělesný orgán).

Technická HCl je nažloutlá (rozpuštěný chlorid železitý). Říká se jí kyselina \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_. Používá se k výrobě\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Napiš vzorec chloridu železitého, který je rozpuštěn v technické kysleině chlorovodíkové:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Kyselina chlorovodíková způsobuje pálení žáhy a žaludeční vředy. Jak se tyto choroby projevují?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

* z bezkyslíkatých kyselin je nejdůležitější kyselina chlorovodíková a kyselina fluorovodíková. Spoj údaje, které k sobě patří.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | žiravina |  |
|  | silná kyselina |  |
|  | vyrábí se z prvků |  |
|  | vyrábí se z CaF2 |  |
|  | k čištění povrchů kovů |  |
| HCl | k leptání skla | HF |
|  | běžná laboratorní chemikálie |  |
|  | vyráběla se z NaCl (proto solná) |  |
|  | k přípravě oxidu uhličitého a chloru |  |
|  | velmi zředěná je v žaludeční šťávě |  |

SEBEHODNOCENÍ: