

8. AB, Ch, 18.5.-24.5 – opakovací list

Téma: Opakování

Pracovní list se snažte vyplnit samostatně a podpůrné materiály používat jen v případě, kdy si opravdu nebudete vědět rady nebo tam, kde to jinak není možné ověřit.

1) Křížovka

V tajence najdete jméno jednoho významného švédského chemika, který jako jeden z prvních formuloval po vědecké stránce, co je to kyselina a zásada.

1. Kyseliny jsou látky, které v roztocích odštěpují H^+ , tj. vodíkový

2. Jedna dvojice je chybně, která?

Kyselina jodovodíková HI → písmeno M

Kyselina chloritá – $HClO_2$ → písmeno B

Kyselina bromná - HBr → písmeno R

Kyselina siřičitá – H_2SO_3 → písmeno D

3. H_2WO_4 je kyselina

4. Chemický vzorec toxické kyseliny, která leptá sklo:

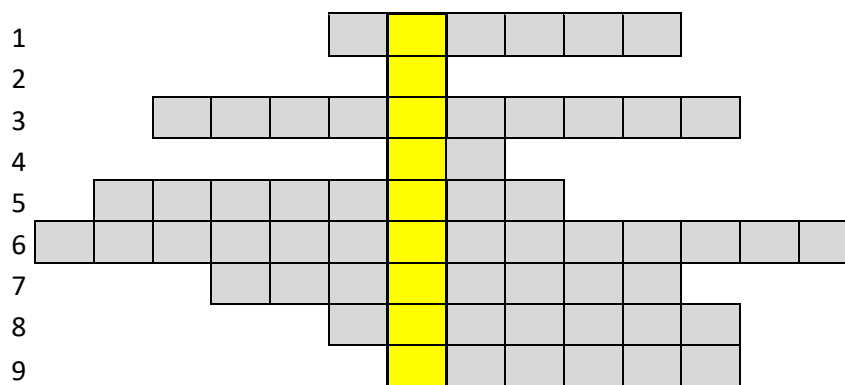
5. Skupina prvků, která zahrnuje F, Cl, Br, I se nazývá.....

6. Oxid, který při reakci s vodou vytváří kyseliny se nazývá

7. Která kyselina vzniká ve formě vodného roztoku v perlivých nápojích jako minerálka, kola, atd?

8. HNO_3 je kyselina

9. Max. koncentrace 96%, bezbarvá, nebezpečná, 7 atomů ve vzorci, žíravá, způsobuje uhelnatění některých látek. To vše je kyselina



2) Rozhodni, zda je následující tvrzení správně nebo ne. Pokud nesouhlasíš, vysvětli proč.

1) Kyselina jodovodíková se vyskytuje ve formě slabého roztoku v lidském žaludku, kde pomáhá trávit potravu a likviduje choroboplodné zárodky.

2) Kyselina sírová je jednou z klíčových látek chemického průmyslu. Využívá se například v autobateriích, výrobě hnojiv nebo barviv.

3) Pokud se poliju silnou kyselinou, je vždy nejlepší místo utřít suchým hadrem a nechat v klidu.

4) Kyselina sírová se může použít jako potravinářská přídatná látka s označením E513.

3) Při ředění kyselin vždy lijeme kyselinu do vody a ne naopak. Přesto, pokud se na to podíváme logicky, tak v některých případech je možné nalít i vodu do kyseliny s přijatelnou mírou rizika. Napadá vás takový případ?

4) Rozdělte následující kyseliny na organické (přírodní – vyznač zeleně), anorganické bezkyslíkaté (vyznač modře) a anorganické kyslíkaté (vyznač červeně)

KYS. MLÉČNÁ

KYS. FOSFOREČNÁ

KYS. FLUOROVODÍKOVÁ

KYS. CHLORISTÁ

KYS. URANIČITÁ

KYS. LISTOVÁ

HClO

HCl

CH₃COOH

H₂SiO₃

HMnO₄

HF

Svou práci můžete posílat pro kontrolu na obvyklý email. Hezký den. Jiří Švehla.