

2.L – chemie  
týden: 25. 5. – 31. 5.

Téma: **Kyseliny**

Podíváme se na další skupinu látek – **kyseliny** – v učebnici **na stranách 95–100**. Přečtěte si o nich. **A vynechte opět názvosloví**, kterému se budeme věnovat v září.

Tak jak už jste zvyklí, posílám vám i zpracovaný zápis z tohoto tématu. Buď přepište nebo nalepte do sešitu.

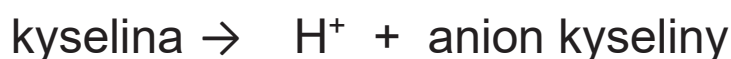
Zprávu o zpracování mi prosím pošlete na email do pondělí **1. 6. 2020**.

Pěkné slunné dny přeji 😊

Zápis:

## **Kyseliny**

= látky, které ve vodě **uvolňují kationty vodíku  $H^+$**



$H^+$  neexistují samostatně, reagují s vodou



- roztoky kyselin vedou elektrický proud
- některé kovy reagují s kyselinami za vzniku plynného vodíku



- kyseliny se vyskytují:
  - o kapalné, bezvodé (kyselina octová)

- pevné, krystalické (kyseliny citronová)
- ve vodném roztoku (kyselina chlorovodíková)
- **indikátor** = látka, která umožňuje důkaz přítomnosti jiných látek tím, že v jejich přítomnosti mění barvu (indikátor = ukazatel)
  - **lakmus** – modrofialový roztok, v **kyselinách** se barví do **červena**
  - **fenolftalein** – bezbarvý roztok, v **kyselinách** je také **bezbarvý**
- **kyselina chlorovodíková**
  - bezbarvá, těkavá kapalina
  - silná žíravina
  - starší název kys. solná
  - složka žaludečních šťáv – trávení
  - využití: výroba barviv, plastů, sloučenin
- **kyselina sírová**
  - bezbarvá olejovitá kapalina
  - silná žíravina
  - využití: výroba hnojiv, sloučenin, náplň akumulátorů v autech
- **kyselina dusičná**
  - bezbarvá kapalina
  - nestálá, rozkládá se na jedovatý oxid dusičitý
  - silná žíravina
  - využití: výroba hnojiv, léčiv, plastů, výbušnin

**lučavka královská** = směs k. dusičné a k. chlorovodíkové v poměru 1:3; rozpouští drahé kovy jako Au a Pt.

Při mísení přiléváme **kyselinu do vody!** Nikdy ne opačně!