Прашања за потсетување од претходните наставни содржини:

* Што се киселини?
* Именивај ги дадените киселини!

H2SO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ HCl\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H3PO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ H2SO3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HNO3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ H2S\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

* Од што се составени хидроксидите?
* Именивај ги дадените хидроксиди!

NaOH\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Mg(OH)2\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

NH4OH\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Fe(OH)3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

* Што се бази?

План за новата наставна содржина за кој треба да го препишете во вашите тетратки

**Киселини, бази и опасности**

1. Поделба на киселините

а) Неорганки киселини- составени од водород и киселински остаток

пр. HNO3, HBr, H3PO4 и др

б) Органски киселини кои се среќаваат во овошјето и во некои видови на зеленчук

пр.лимонка, млечна, оцетна киселина и др

1. Поважни киселини

|  |  |
| --- | --- |
| **Назив на киселина** | **Киселината се среќава во.....** |
| Лимонска киселина | Цитрусни овошја(портокал, лимон и др) |
| Јаболчна киселина | Јаболка |
| Танинска киселина | Чај |
| Млечна киселина | Јогурт |
| Оцетна(етанска) киселина | Оцет |
| Фосфорна киселина | Кока кола |
| Хлороводородна киселина | Солна киселина |

1. Својства на неоргански киселини

* Имаат силно корозивно дејство на супстанците
* На кожата предизвикуваат изгореници

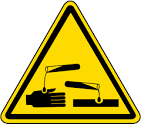
1. Хидроксиди

* Составени се од метал или амониум група и хидроксидна група(OH)
* Бази се хидроксиди кои се раствараат во вода
* Базите се лигали на допир
* Некои хидроксиди (на алкалните и земноалкалните метали) се сило корозивни супстанци кои ги нагризуваат кожата, дрвото, хартијата, текстил и др.
* Освен како лабораториски реагенси тие се користат како средства за чистење бидејќи не ја раствараат пластиката, стаклото и керамиката а ги разложуваат маснотиите
* Поради ова својство хидроксидите се користат за изработка на сапуни

1. Знаци за опасност

(ги имате во учебникот на страна 85)

Корозивна супстанца Отровна супстанца Иритант



Штетна супстанца Лесно запалива супстанца



Оксидациона супстанца

