**Kémia a 8. osztályos anyagból:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **HIDROGÉN** | **KLÓR** | **JÓD** | **HIDROGÉN-KLORID** |
| **helye a periódusos. rendszerben** |  |  |  | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| **vegyjel** |  |  |  |  |
| **molekulaszerkezet****összegképlet****szerkezeti képlet** |  |  |  |  |
| **fizikai tulajdonságok:****-szín****-szag****-halmazállapot (25 0C-on)****- sűrűség** |  |  |  |  |
| **vízoldhatósága** |  |  |  |  |
| **kémiai tulajdonságok****- ionképződés****- egyéb kémiai reakciók** **(egyenletek, kísérletek tapasztalatai)** |  |  |  | reakció vízzel, NaOH-dal, ammóniával |
|  | **HIDROGÉN** | **KLÓR** | **JÓD** | **HIDROGÉN-KLORID** |
| **előállítás****laboratóriumban:****iparban:** |  |  |  |  |
| **előfordulás** |  |  |  |  |
| **felhasználás** |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **OXIGÉN** | **VÍZ** | **KÉN** | **KÉNSAV** |
| **helye a periódusos. rendszerben** |  | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |  | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| **vegyjel** |  |  |  | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ |
| **molekulaszerkezet****összegképlet****szerkezeti képlet** |  |  |  |  |
| **fizikai tulajdonságok:****-szín****-szag****-halmazállapot (25 0C-on)****- sűrűség** |  |  |  |  |
| **vízoldhatósága** |  |  |  |  |
| **kémiai tulajdonságok****- ionképződés****- egyéb kémiai reakciók (egyenlet, tapasztalatok)** | --H2, Mg, Al égésének egyenlete, kísérlet tapasztalatai | * amfoter tulajdonság bemutatása: reakció HCl-dal, NH3- val
 | --égése: - reakciója fémekkel (Zn, Fe): | -reakció vízzel- közömbösítése- cc. H2SO4 hatása vasra- híg H2SO4 + Zn- vízelvonó hatás- hígítása |
|  | **OXIGÉN** | **VÍZ** | **KÉN** | **KÉNSAV** |
| **előállítás** |  |  |  |  |
| **előfordulás** |  |  |  |  |
| **felhasználás** |  |  |  |  |
| **Élettani hatás, biológiai jelentőség** |  |  |  |  |