**Feladatok:**

1. Írjátok fel a H2Te, HNO2 és a H3AsO4 savak savmaradékainak képletét és határozzátok meg a vegyértéküket.
2. Írjátok be a HCl, H2SO3, HBr, H3PO4, H3AsO4, HNO3, H2S, H2CO3, savak képletét a táblázat megfelelő oszlopába:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Savak | | | | |
| Oxigéntartalmú | Oxigénmentes | Egyértékű | Kétértékű | Háromértékű |
|  |  |  |  |  |

1. Határozzátok meg a savképző elemek vegyértékét a HNO3, HClO, H2TeO4, H3AsO4, H2CO3, H3PO4, H2SO3 savakban.
2. Írjátok le a reakciók vázlatait és állítsátok össze a kémiai egyenleteket:

Mg + HBr →

NaOH + H2S →

BaO + HNO3 →

Li2O + H2SO4 →

K2SiO3 + H3PO4 →

1. A pontok helyébe írjátok be a sav-reagenseket, a reakciók termékeit és állítsátok át a vázlatokat kémiai egyenletté:

Fe + … → FeCl2 + …

KOH + … → KNO3 + …

1. Ajánljatok 2-2 módszert a hidrogén-fluorid-sav és az ortofoszforsav előállítására. Írjátok fel a megfelelő reakcióegyenleteket.