**NE POZABI!!!**

**IONSKA VEZ= atomi kovine + atom nekovine (npr. NaCl)**

**NEPOLARNA KOVALENTMA VEZ= 2 enaka atoma nekovine (Cl2)**

**POLARNA KOVALENTNA VEZ = 2 različna atoma nekovine (HCl)**

**Žlahtni plini (VIII. Skupna PSE) - ne tvori vezi, gradijo jih atomi**

**TABELI PREPIŠI V ZVEZEK IN REŠI!**

1) V tabelo vpiši manjkajoče podatke. Pomagaj si s pojmi: *ionska vez, polarna kovalentna vez, nepolarna kovalentna vez, ni vezi, atomi, ioni, polarne molekule, nepolarne molekule*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **ime** | **formula** | **Vrsta vezi** | **Osnovni delci** |
|  dušik | N2 |  |  |
| kalcijev sulfid | CaS |  |  |
| žveplov dioksid | SO2 |  |  |
| helij | He |  |  |
| difosforjev pentaoksid | P2O5 |   |  |
| magnezijev oksid | MgO |  |  |
| klor | Cl2 |  |  |
| argon | Ar |  |  |

**2) Ustrezno dopolni tabelo. Označi, kaj je za določeno spojino značilno:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Formula spojine** | **Ionska spojina** | **Kovalentna spojina** | **Spojino gradijo molekule** | **Spojino gradijo ioni** |
| **NaBr** |  **x** |  |  |  **x** |
| **MgS** |  |  |  |  |
| **CaO** |  |  |  |  |
| **SO2** |  |  |  |  |
| **KCl** |  |  |  |  |
| **CO** |  |  |  |  |
| **NH3** |  |  |  |  |

**DELOVNI ZVEZEK**

Stran 93/ - nastanek molekule klora

Stran 93/ - razmisli (atom kisika)

Stran 94- razmisli – molekula dušika

Stran 97 – razmisli – vodikov klorid

Stran 99 – razmisli - metan

**Naloge iz DZ reši za DN, v kolikor ne končaš v šoli**