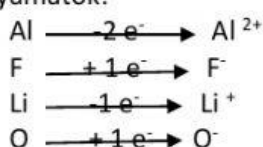


Ismeretfelmérő feladatlap Atomok. Ionok. Összetett anyagok

1. Egészítsd ki a megfelelő **arab** számokkal a következő állításokat:

A Li atom második héjján ennyi elektron van: A klór ebben a főcsoportban helyezkedik el:
 A Mg ennyi elektront ad le hogy stabil szerkezete legyen: A foszfor periódusának száma:
 A kén ennyi elektront vesz fel hogy stabil legyen: A kalcium periódusának száma:
 Az oxigén vegyértéke: A hidrogén vegyértéke: A bróm vegyértéke:

2. A következőkben ionizációs folyamatokat láthatsz. Jelöld I betűvel ha helyesek és H ha nem helyesek a folyamatok:



3. Kösd össze a többatomos ionokat az elnevezéseikkel:

karbonát
szulfát
hidroxid
foszfát
nitrát
szulfit

Az összetétel és elektromos töltés	
(NO ₃) ⁻	
(OH) ⁻	
(CO ₃) ²⁻	
(SO ₃) ²⁻	
(SO ₄) ²⁻	
(PO ₄) ³⁻	

4. Jelöld I betűvel ha helyesek és H ha nem helyesek az állítások:

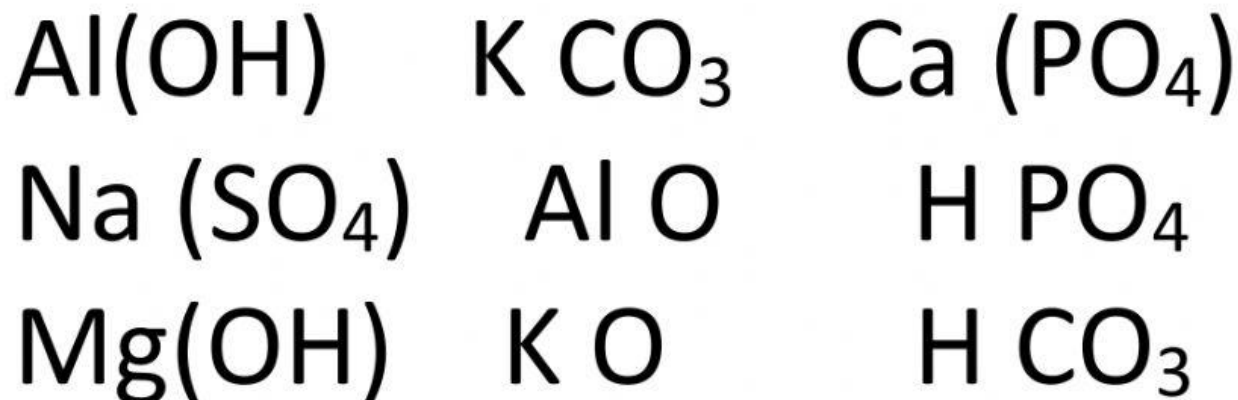
A pozitív ionokat kationoknak nevezzük.
 Az utolsó héjjon lévő elektronok száma a periódust mutatják.
 Az anionok pozitív ionok.
 Az atommag protonokból és elektronokból áll.
 Az atom töltése semleges.
 A kovalens kötések nemfémek között jönnek létre.
 Az oxigén és a kén kétszeresen negatív iont hoznak létre.
 Az ionos vegyület úgy jön létre hogy a részvevő atomok az elektronokat közössé teszik.

5. Azokban a savakban amelyekben egy H és egy nemfémet találunk **hidrosavaknak** nevezzük, amelyekben egy H és egy atomcsoport van **oxisavaknak** nevezzük. Adva vannak az alábbi hidro- és oxisavak amelyeknek határozzátok meg az elnevezéseiket.

Salétromsav Hidrogén klorid Kénssav Foszforsav
 Hidrogén jodid Szénsav Hidrogén bromid Kénsav

Hidrosavak			Oxisavak			
HCl	HBr	HI	HNO ₃	H ₂ SO ₄	H ₂ SO ₃	H ₃ PO ₄ H ₂ CO ₃

6. Határozd meg a helyes képletét az alábbi vegyületeknek beírva a számokat az indexbe:



7. Határozzátok meg minden anyagnál milyen összetett anyag csoportba tartoznak:



8. Számold ki az alábbi anyagok molekulatömegét és írd melléjük:

