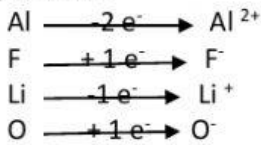


Ismeretfelmérő feladatlap Atomok. Ionok. Összetett anyagok

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:

	Az összetétel és elektromos töltés
karbonát	(NO <sub>3</sub> ) <sup>-</sup>
szulfát	(OH) <sup>-</sup>
hidroxid	(CO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup>
foszfát	(SO <sub>3</sub> ) <sup>2-</sup>
nitrát	(SO <sub>4</sub> ) <sup>2-</sup>
szulfid	(PO <sub>4</sub> ) <sup>3-</sup>

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                      Kénessav                      Foszforsav  
 Hidrogén jodid                      Szénsav                      Hidrogén bromid                      Kénsav

Hidrosavak			Oxisavak			
HCl	HBr	HI	HNO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>

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:

