



- Rendezd növekvő méret szerint sorba a következő specieseket:
 Br , I^- , Se , Li^+ .
- Rendezd növekvő ionizációs energia szerint sorba a következő specieseket:
 Br , Cl , B , Ga , Cs , Na .
- Rendezd növekvő elektronaffinitás szerint sorba a következő specieseket:
 P , S , Cl , I .
- Írd fel a következő specieseket Lewis szerkezetes ábrázolással: H_2S , HBr , OH^- , HOCl , ClO_3^- , BF_4^-
- A következő párokban válaszd ki a nagyobb mértékű kovalens karakterrel rendelkező kötést. (a) $\text{K}-\text{Br}$ vagy $\text{Rb}-\text{Br}$ (b) $\text{Li}-\text{O}$ and $\text{H}-\text{O}$, (c) $\text{Al}-\text{Cl}$ vagy $\text{C}-\text{Cl}$, (d) $\text{As}-\text{S}$ vagy $\text{O}-\text{S}$