

Hvordan kan et atom omdannes til en ion?	Det kan kun ske, ved at atomet mister en elektron (A)	Det kan kun ske, ved at atomet modtager en elektron (D)	Det kan ske, ved at atomet enten modtager eller mister en elektron (E)
Hvad er afgørende for, hvilken ion atomet danner?	Antal protoner i kernen (J)	Antal elektroner i den yderste skal (L)	Antal elektroner i den inderste skal (N)
Hvordan er Cl^- blevet til en negativ ion?	Chlor-atomet har mistet en positiv proton og er blevet negativ (D)	Chlor-atomet har modtaget en elektron og er blevet negativ (E)	En af chlor-atomets elektroner har skiftet skal (I)
Hvordan er Na^+ blevet til en positiv ion?	Natrium-atomet har modtaget en positiv proton (D)	Natrium-atomet har afgivet en elektron (K)	En af natrium-atomets protoner er henfaldet (R)
Hvor mange elektroner indeholder Ca^{++} ?	2 (F)	18 (T)	20 (J)
Hvor mange elektroner indeholder S^{--} ?	2 (M)	16 (L)	18 (R)
Hvilken er en ion?	O^{--} (O)	O_2 (U)	O_3 (Ø)
Hvilken er en sammensat ion?	SO_4^- (N)	S^- (G)	O^{--} (H)
Hvad hedder ionen NO_3^- ?	Nitrat-ion (E)	Carbonat-ion (O)	Sulfat-ion (A)
Hvad hedder ionen CO_3^- ?	Nitrat-ion (T)	Carbonat-ion (R)	Sulfat-ion (H)