

Exercices

Remplis le tableau ci-dessous.

Nom de l'élément	Symbole chimique de l'ion avec sa charge	Est-ce un cation ou un anion?	A-t-il donné ou gagné des électrons? Combien?	Nombre de protons de l'ion	Nombre d'électrons de l'ion	Nombre d'électrons de valence de l'ion	Gaz rare le plus rapproché
Calcium	Ca^{2+}	Cation	Donné 2 e ⁻	20	18	8	Argon, Ar
Chlore	Cl^{-}	anion	gagné 1 e ⁻	17	18	8	néon Ne
Oxygène	O^{2-}	anion	gagné 2 e ⁻	8	10	8	néon Ne
Aluminium	Al^{3+}	Cation	perdu 3 e ⁻	13	10	8	néon Ne
Potassium	K^{+}	Cation	perdu 1 e ⁻	19	18	8	argon Ar
Soufre	S^{2-}	anion	gagné 2 e ⁻	16	18	8	argon Ar
Azote	N^{3-}	anion	gagné 3 e ⁻	7	10	8	Néon Ne
Magnésium	Mg^{2+}	Cation	perdu 2 e ⁻	12	10	8	Néon Ne
Néon	Ne	—	—	10	10	8	Néon Ne