

1. Expliquez les composés ioniques et covalents.

Les 2 sont formés d'au moins 2 différents atomes liés ensemble.

Ionique : 1 métal et un non-métal avec un transfert d'électrons (+ et - attractif)

Covalent : 2 non-métaux qui partagent les e⁻

2. Complétez le tableau

Nom	Formule	Ionique ou covalent?
iodure de strontium	SrI_2	I
pentafluorure de diazote	N_2F_5	C
trioxyde de soufre	SO_3	C
cyanure de magnésium	$Mg(CN)_2$	I
dichromate de scandium	$Sc_2(Cr_2O_7)_3$	I
trihydruure de phosphore	PH_3	C
trichlorure de soufre	SCl_3	C
oxyde de manganèse III	Mn_2O_3	I
nitrate de rubidium	$RbNO_3$	I
nitruure de lithium	Li_3N	I