

Nom, prénom :

Atome-Tableau périodique-Liaisons

/1⁵ 1. Complète le tableau ci-dessous

Particule (nom+symbole)	Position dans l'atome	Masse relative	Charge relative
			+1
			-1

/4⁵ 2. Complète le tableau ci-dessous concernant les différentes particules d'un atome ...

Atome	/1 ⁵			/1 Numéro et nom de sa famille	/1 Numéro de sa période + pourquoi	/1 Equation selon Lewis de formation de l'ion stable de cet atome
	nombre de	nombre de	nombre de			
Al						

/1 3. Pour l'atome de néon, quels sont le symbole, le nom et la signification du 20 de la case ?

/1 4. Pour l'atome de soufre, quels sont le symbole, le nom et la signification du 16 de la case ?

/2 5. Parmi les atomes suivants dont on ne te donne pas le symbole : $^{35}_{17}X$ $^{37}_{17}X$ $^{37}_{18}X$. Y a-t-il des isotopes les uns des autres ? lesquels ? pourquoi ? détaille leurs similitudes et différences.

/10 6. Quelle liaison existe dans MgF_2 ? Pourquoi ? Représente sa formation + légende et la molécule finale selon Lewis.

7. Quelle(s) liaison(s) précise(s) existe(nt) dans NH_2Cl ? Pourquoi ? (explique toutes les parties du nom de la liaison) ? Représente cette molécule selon Lewis et selon Cram, précise sa polarité en justifiant.

/4 8. Nomenclature. Donne la formule des composés/molécules suivants

hydrogénocarbonate de magnésium	acide bromeux	permanganate de zinc	hémioxyde de chlore
---------------------------------	---------------	----------------------	---------------------

/1 9. On dit que le jus de betterave rouge contient du magnésium. Sous quelle forme est-il ? Justifie.