

Nom, prénom :

Atomes - Ions - Isotopes - Classification - Nomenclature

5.....

Donne sa formule, son contenu en protons, électrons et neutrons, sa configuration de Lewis et s'il est en octet.

a) atome de soufre

b) ion aluminium

Donne son contenu en p^+ , e^- et n^0 et invente un isotope de cet atome et donne son contenu en p^+ , e^- et n^0 $^{35}_{17}X$

Donne sa formule, sa classification,

		mélange	corps pur simple	corps pur composé organique					corps pur composé inorganique		mélange	corps pur simple	corps pur composé organique					corps pur composé inorganique
				acide	base	oxyde ou XX	sel	acide					base	oxyde ou XX	sel			
acide chromique	H_2CrO_4				X				ozone	O_3	X							
glucose	$C_6H_{12}O_6$		X						hydrogénosulfure de calcium	$Ca(HS)_2$								X
dihydrogénophosphate de calcium	$Ca(H_2PO_4)_2$							X	acide cyanhydrique	HCN			X					
iodure d'aluminium	AlI_3							X	oxyde d'argent	Ag_2O								X
oxyde de zinc	ZnO							X	trichlorure de soufre	$3S^{2-} Cl_3$								X
hémitrioxyde de brome	$\frac{3O}{2X} Br_2O_3$							X	bromure d'aluminium	$AlBr_3$								X
permanganate de magnésium	$Mg(MnO_4)_2$							X	hydroxyde d'ammonium	NH_4OH				X				
acide acétique	CH_3COOH		X						méthane	CH_4		X						
ammoniac	NH_3							X	cyanure d'aluminium	$Al(CN)_3$								X
hydrogénochromate d'aluminium	$Al(HCrO_4)_3$							X	carbonate de sodium	Na_2CO_3								X
dichromate d'ammonium	$(NH_4)_2Cr_2O_7$							X	diazote	N_2		X						
acide phosphoreux	H_3PO_3			X					carbone	C		X						
acétone	$CH_3-C(=O)-CH_3$		X						éthanol	CH_3-CH_2-OH			X					
sulfure de potassium	K_2S							X	peroxyde d'hydrogène	H_2O_2								X
hydroxyde de magnésium	$Mg(OH)_2$							X	acide hypoiodeux	HIO				X				
acide perbromique	$HBrO_4$			X					acide bromhydrique	HBr			X					
hémioxyde d'iode	$\frac{1O}{2X} I_2O$							X	sulfite de lithium	Li_2SO_3								X
bromite de calcium	$Ca(BrO_2)_2$							X	acétate de zinc	$(CH_3COO)_2Zn$		X						