

Exercices de nomenclature/classification/culture générale : donne la formule ou le nom, son état, sa classification,

Commencer la formule par la fin du nom : cation puis le début du nom : anion, puis indiquer les valences sous les 2 parties de la formule et les croiser pour placer les indices avec () si groupement ou indiquer les charges et ajouter des indices pour avoir une neutralité EXCEPTION : oxydes non métalliques : utiliser le préfixe pas les valences/charges	Commencer le nom par la fin de la formule (anion) puis le début (cation), attention aux métaux à plusieurs valences : indiquer valence en chiffres romains entre ()	état: s solide liquide l gazeux						état: s solide liquide l gazeux						
		corps pur simple		corps pur composé organique		corps pur composé inorganique		corps pur simple		corps pur composé organique		corps pur composé inorganique		
				acide	base	oxyde ou XX	sel			acide	base	oxyde ou XX	sel	
acide sulfurique	H_2SO_4	L		x				iodure de fer (III)	FeI_3	S				x
trioxyde de soufre	SO_3	G				x		glucose	$C_6H_{12}O_6$	S	x			
brome dibrome	Br_2	L	x					méthane	CH_4	G	x			
ozone	O_3	G	x					chlorure d'ammonium	NH_4Cl	S				x
sulfure d'aluminium	Al_2S_3	S					x	iodate d'aluminium	$Al(IO_3)_3$	S				x
acide nitreux	HNO_2	L		x				hydrogène carbonate de potassium	$KHCO_3$	S				x
hydrogénocarbonate de calcium	$Ca(HCO_3)_2$	S					x	mercure	Hg	L	x			
eau oxygénée	H_2O_2	L				x		nitrate de magnésium	$Mg(NO_3)_2$	S				x
silicium	Si	S	x	x				éthanol	CH_3CH_2OH ou C_2H_5OH	L	x			
hydroxyde d'or (III)	$Au(OH)_3$	S				x		dichromate de fer (II)	$FeCr_2O_7$	S				x
cyanure de zinc cyanure	$Zn(CN)_2$	S					x	acide cyanhydrique	HCN (G-L) bouil à 25°C			x		
acide bromhydrique	HBr	G		x				acide borique	H_3BO_3 (S)			x		
silicate d'ammonium	$(NH_4)_2SiO_3$	S					x	acide chlorique	$HClO_3$ () possible			x		
carbonate de cuivre (I)	Cu_2CO_3	S					x	bromure de magnésium	$MgBr_2$	S				x
trichlorure d'azote	NCl_3	(L)				x		hydroxyde d'ammonium	NH_4OH	S			x	
oxyde de potassium	K_2O	S				x		permanganate de potassium	$KMnO_4$	S				x
hypochlorite de calcium	$Ca(ClO)_2$	S					x	fluorure de calcium	CaF_2	S				x
sulfate de sodium	Na_2SO_4	S					x	tétrachlorure de carbone	CCl_4	(L)				x
ammoniac	NH_3	G				x		oxyde de magnésium	MgO	S				x