

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 g						classification							
		corps pur simple	corps pur composé organique	acide	base	oxyde ou XX	sel	corps pur composé inorganique	acide	base	oxyde ou XX	sel			
hydroxyde d'aluminium	$Al(OH)_3$	S				X		hydrogène carbonate de sodium	$NaHCO_3$	S					X
hydroxyde de cuivre (II)	$CuOH$	S				X		oxyde de cuivre (II)	CuO	S					X
hydroxyde de potassium	KOH	S				X		oxyde de fer (II)	FeO	S					X
hydroxyde de zinc	$Zn(OH)_2$	S				X		hémioxyde de chlore	Cl_2O	G					X
ammoniac	NH_3	G				X		hémioxyde d'azote	N_2O_3	G					X
acide chlorhydrique	HCl	G		X				hémipentaoxyde de phosphore	P_2O_5	G					X
acide sulfurique	H_2S	G		X				trioxyde de soufre	SO_3	G					X
acide phosphorique	H_3PO_4	L		X				méthane	CH_4	G	X				
acide carbonique	H_2CO_3	()		X				ammoniac	NH_3	G				X	
acide nitreux	HNO_2	L		X				eau oxygénée ou peroxyde d'hydrogène	H_2O_2	L				(X)	
acide sulfureux	H_2SO_3	L		X				ozone	O_3	G	X				
acide hypochloreux	$HClO$	L		X				carbone	C	S	X				
acide perchlorique	$HClO_4$	L		X				glucose	$C_6H_{12}O_6$	S	X				
sulfure de potassium	K_2S	S				X		dihydrogène	H_2	G	X				
chlorure de fer (III)	$FeCl_3$	S				X		cyanure de cuivre (II)	$Cu(CN)_2$	S					X
permanganate de sodium	$NaMnO_4$	S				X		acide bromhydrique	HBr	G		X			
hypochlorite de calcium	$Ca(ClO)_2$	S				X		sulfite de lithium	Li_2SO_3	S					X
bromate d'aluminium	$Al(BO_3)_3$	S				X		hydrogène carbonate de potassium	$KHCO_3$	S					X
dichromate de potassium	$K_2Cr_2O_7$	S				X		acide nitrique	HNO_3	L		X			