Année académique 2024-2025 **Interrogation sur la nomenclature de chimie minérale**	**Cursus TLM** **Bloc1 – Q1** **UE 1LM02**	**Date : Septembre 2026**
Sciences Chimiques	**Enseignant(e)s :** **L. Denil, M-F. Ghuysen**	**NOM et Prénom:**

1. **<u>Pour chacune des formules, donner le nom et la formule générale du composé</u>** **/5**

Formule chimique	*Nom*	*Formule générale*
$AlCl_3$	Chlorure d'aluminium	MM'
HI (2 noms)	Acide iodhydrique Iodure d'hydrogène	HM'
$NaBrO_3$	Bromate de sodium	MM'O
$Mg(HS)_2$	Hydrogénosulfure de magnésium	MHM'
FeO	Oxyde de fer (II)	MO

2. **<u>Pour chacun des composés, donner la formule chimique et la fonction chimique.</u>** **/5**

Composé	*Formule chimique*	*Fonction chimique*
Phosphate de calcium	$Ca_3(PO_4)_2$	Sel ternaire ou sel d'oxacide
Hydrogénosulfite de lithium	$LiHSO_3$ ou $Li(HSO_3)$	Hydrogénosel (d'oxacide)
Hydroxyde d'ammonium	NH_4OH ou $NH_4(OH)$	Hydroxyde ou base
Hémitrioxyde de phosphore	P_2O_3	Oxyde acide ou non métallique
Acide phosphoreux	H_3PO_3	Acide ternaire ou oxacide

3. <u>Donner le nombre d'oxydation (NO) des atomes spécifiés dans les espèces suivantes.</u> /5

Espèce	*NO de ?*	*NO de ?*
$Cu(NO_3)_2$	Cu : +2	N : +5
$K_2Cr_2O_7$	K : +1	Cr : +6
Ion thiosulfate	S : +2	/

OK en chiffres romains mais le signe doit être présent.

4. <u>Former une molécule au départ de</u> /5

a) l'ion nickel et l'ion fluorure : NiF_2

b) l'ion chrome III et l'ion dihydrogénophosphite : $Cr(H_2PO_3)_3$

c) Pb^{4+} et SO_4^{2-} : $Pb(SO_4)_2$

d) Sr^{2+} et OH^- : $Sr(OH)_2$

e) L'ion argent et l'oxygène : Ag_2O