

NOM:	Prénom :	•		Ø	•
d'un changement d'état, d'une Justifie.	ir ? onne du dioxygène et du dihydrogène. S'agit-il e transformation chimique ou d'un mélange ?	0,5 0,5	1		
EXERCICE 2: ion, atome ou moléc Dans la liste des espèces chimic molécules. Ceux qui restent sont d H <sub>2</sub> O Al <sup>3+</sup> As C <sub>4</sub> H <sub>8</sub> Ge	ques ci-dessous, entoure les ions et souligne les		2		
EXERCICE 3: l'atome de cuivre et l'ion cuivre  L'atome de cuivre a pour symbole Cu et son numéro atomique est Z = 65  1. Combien y-a-t-il de charges dans le noyau de l'atome de cuivre ?  2. Que trouve-ton dans son nuage électronique ?  3. L'atome de cuivre peut donner naissance à un ion.  a. Ecris la formule de celui-ci. b. Explique comment il s'est formé.  5. Donne la définition d'un ion monoatomique. L'ion cuivre est-il monoatomique ?  6. Dans une solution de sulfate de cuivre, il est associé à l'ion sulfate \$O_4^2. a. Combien cet ion possède-t-il d'atomes de soufre et d'oxygène ? b. Quelle est sa charge ? c. L'ion a-t-il gagné ou perdu des électrons ?  EXERCICE 4: le diamant  Le diamant est constitué essentiellement d'atomes de carbone. Un atome de carbone a un rayon d'environ 0,000 000 000 07 m.  1. Quel est le rapport des dimensions du rayon de l'atome et de son noyau ? 2. Ecris ce nombre sous la forme d'une puissance de 10. 3. Calcule alors le rayon du noyau d'un atome de carbone.		1 1,5 1 0,5	1	1 1	
		1	2		1 1
	Total par critère	8	7	2	3
					1