

2nde	Thème : Constitution et transformations de la matière	AD n°1
 chimie	<h1 style="color: red;">Atome, ion, molécule</h1> <h1 style="color: green;">CORRIGÉ</h1>	Chap.3

I. Distinguer atome, ion et molécule.

Classe les formules des entités suivantes en atomes, molécules ou ions, en complétant le tableau suivant. Pour les ions, différencier les anions et les cations.

ATOMES	IONS		MOLECULES
	CATIONS	ANIONS	
Cu	K ⁺	CO ₃ ²⁻	H ₂ O ₂
Ar	Ca ²⁺	NO ₃ ⁻	H ₂
Ti			C ₃ H ₈

II. Les composés ioniques

1. Formules de quelques ions

Voici les formules de quelques ions.

cations	formules	anions	formules
ion fer II	Fe ²⁺	ion sulfate	SO ₄ ²⁻
ion fer III	Fe ³⁺	ion nitrate	NO ₃ ⁻
ion aluminium	Al ³⁺	ion carbonate	CO ₃ ²⁻
ion cuivre II	Cu ²⁺		
ion argent	Ag ⁺	ion hydrogénocarbonate	HCO ₃ ⁻
ion calcium	Ca ²⁺	Ion chlorure	Cl ⁻
ion ammonium	NH ₄ ⁺	ion oxyde	O ²⁻
ion hydrogène	H ⁺	ion hydroxyde	HO ⁻

2. Écriture de la formule chimique du solide ionique

Écris les formules des composés ioniques ci-dessous :

Hydroxyde de cuivre II	Nitrate d'argent	Oxyde de fer III	Carbonate d'ammonium
Cu(OH) ₂	AgNO ₃	Fe ₂ O ₃	(NH ₄) ₂ CO ₃
Chlorure de cuivre II	Carbonate de calcium	Sulfate d'ammonium	Nitrate d'aluminium
CuCl ₂	CaCO ₃	(NH ₄) ₂ SO ₄	Al(NO ₃) ₃