

On a donc :



**1.4 Équation de la réaction :**



Il n'y a pas le même nombre de *molécules* à gauche et à droite de l'équation, mais on retrouve le même nombre d'*atomes* de chaque espèce dans les réactifs et dans les produits.

<https://salle15.fr>










Date : .....

C12.4 Atomes et molécules











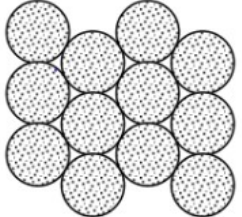

Nom : ..... Prénom : .....

Classe ..... Groupe ..... Table .....

1. Atomes

1 H  <i>Hydrogène</i>	7 N  <i>azote</i>	13 Al  <i>aluminium</i>	26 Fe  <i>Fer</i>
2 He <i>Helium</i>	8 O  <i>oxygène</i>	17 Cl  <i>chlore</i>	29 Cu <i>cuivre</i>
6 C  <i>carbone</i>	11 Na  <i>Sodium</i>	18 Ar  <i>argon</i>	30 Zn <i>zinc</i>

2. Formules de quelques espèces chimiques : Compléter le tableau ci-dessous avec les formules.

Molécule	Formule	Molécule	Formule	Molécule	Formule
	Eau $H_2O$		Dihydrogène		Chlorure d'hydrogène
	Dioxyde de carbone $CO_2$		Dioxygène $O_2$		Argon
	Propane		Méthane		Diazote
	Éthanol		Aluminium		Ammoniac

