

Nom, prénom :	Chapitre 1 : Feuille de mémorisation
Les éléments chimiques : de l'infiniment petit à l'infiniment grand	

QUESTIONS

REPONSES

1ère Série	
<input type="checkbox"/> 1. Qu'est-ce qu'une molécule ?	<input type="checkbox"/> 1. C'est un assemblage d'atomes
<input type="checkbox"/> 2. Quels sont le symbole et le modèle de l'atome de carbone ?	<input type="checkbox"/> 2. C – sphère noire-
<input type="checkbox"/> 3. Quels sont le symbole et le modèle de l'atome d'hydrogène ?	<input type="checkbox"/> 3. H – sphère blanche-
<input type="checkbox"/> 4. Quels sont le symbole et le modèle de l'atome d'oxygène ?	<input type="checkbox"/> 4. O – sphère rouge-
<input type="checkbox"/> 5. Quels sont le symbole et le modèle de l'atome d'azote ?	<input type="checkbox"/> 5. N – sphère bleue-
<input type="checkbox"/> 6. Quelle est la formule chimique de la molécule d'eau ?	<input type="checkbox"/> 6. H ₂ O
<input type="checkbox"/> 7. Quelle est la formule chimique de la molécule de dioxyde de carbone ?	<input type="checkbox"/> 7. CO ₂
<input type="checkbox"/> 8. Quelle est la formule chimique de la molécule de dioxygène ?	<input type="checkbox"/> 8. O ₂
<input type="checkbox"/> 9. Que représente les chiffres en indice au pied des symboles chimiques dans une formule chimique ?	<input type="checkbox"/> 9. Ils représentent le nombre d'atomes de chaque sorte contenu dans la molécule.
<input type="checkbox"/> 10. Dans une écriture chimique, que représente les nombres écrit devant un symbole ou une formule chimique ?	<input type="checkbox"/> 10. Ils représentent le nombre d'atomes ou de molécules
2ème Série	
<input type="checkbox"/> 11. De quoi est constitué un atome ?	<input type="checkbox"/> 11. Un atome est constitué d'un noyau autour duquel tournent des électrons et beaucoup de vide.
<input type="checkbox"/> 12. De quoi est constitué le noyau d'un atome ?	<input type="checkbox"/> 12. Le noyau d'un atome est constitué de protons et de neutrons
<input type="checkbox"/> 13. A quoi correspond le numéro atomique Z d'un atome?	<input type="checkbox"/> 13. Le numéro atomique Z correspond au nombre de protons contenu dans le noyau
<input type="checkbox"/> 14. Dans un atome, quelles sont les deux particules qui sont en nombre égal ?	<input type="checkbox"/> 14. Il y a toujours autant de protons que d'électrons
<input type="checkbox"/> 15. Quel est le nom des particules qui constituent le courant électrique dans un métal ?	<input type="checkbox"/> 15. Ce sont les électrons (libres)
<input type="checkbox"/> 16. Cite une propriété commune à tous les métaux	<input type="checkbox"/> 16. Ils sont conducteurs d'électricité

3ème Série

<input type="checkbox"/> 17. A quoi correspond la masse d'un objet ? Avec quoi se mesure-t-elle ?	<input type="checkbox"/> 17. Elle correspond à la quantité de matière qu'il contient. Elle se mesure avec une balance
<input type="checkbox"/> 18. A quoi correspond le volume d'un objet ? Avec quoi se mesure-t-il ?	<input type="checkbox"/> 18. Il correspond à la place qu'il occupe. Il se mesure avec une éprouvette graduée
<input type="checkbox"/> 19. A quoi correspond la masse volumique ρ d'une substance qui s'exprime en kg/L ?	<input type="checkbox"/> 19. Elle correspond à la masse en kg d'1L de substance
<input type="checkbox"/> 20. Quelles relations mathématiques peut-on écrire entre ρ , m et V ?	<input type="checkbox"/> 20. $\rho = \frac{m}{V}$ $m = \rho \times V \qquad V = \frac{m}{\rho}$

4ème Série

<input type="checkbox"/> 21. Décrire la provenance des éléments chimiques dans l'Univers.	<input type="checkbox"/> 21. Les noyaux des atomes les plus légers ont été synthétisés lors des premières minutes après le big Bang (H, He, Li et B) puis jusqu'au fer, les éléments ont été synthétisés dans les étoiles. Les éléments plus lourds se sont produits dans les supernovas.
<input type="checkbox"/> 22. Citer les éléments chimiques qui constituent essentiellement les étoiles ?	<input type="checkbox"/> 22. hydrogène et hélium
<input type="checkbox"/> 23. Citer les éléments chimiques qui constituent essentiellement la Terre ?	<input type="checkbox"/> 23. Oxygène, fer, silicium et magnésium