




Révisions de chimie de 5ème

1. Donner les 3 états de la matière et les 4 changements d'état. A quelles température ont lieu ces changements d'état pour l'eau ?
2. Comment varie la masse lors d'un changement d'état ?
3. Comment varie le volume de l'eau quand elle se solidifie ?
4. Comment varie la température lors d'un changement d'état ?
5. Qu'est-ce qu'un mélange homogène ?
6. Qu'est-ce qu'un mélange hétérogène ?
7. Quand on prépare de l'eau salée, on obtient une s..... de sel. C'est une d..... d'un s..... (le sel) dans un s..... (l'eau). La masse maximale de sel que l'on peut d..... dans 1L d'eau est la s..... du sel dans l'eau. Quand on ne peut plus d..... de sel dans l'eau, on dit que l'eau est s..... en sel. Certains solides comme le sel et le sucre sont s..... dans l'eau. Certains solides comme le sable sont i..... dans l'eau. Quand on mélange de l'huile et de l'eau, on obtient un mélange h..... . On dit que l'huile et l'eau son deux liquides non m..... . Quand on mélange du sirop et de l'eau, on obtient un mélange h..... . On dit que l'eau et le sirop sont deux liquides m.....
8. Quelle est la masse d'1L d'eau ?
9. Quel test permet de caractériser l'eau ?
10. Avec quoi mesure-t-on l'acidité d'une solution aqueuse ?
11. Lors que $\text{pH} < 7$, la solution est a..... . Le jus de citron est un a..... Lorsque $\text{pH} = 7$, la solution est n..... Lorsque $\text{pH} > 7$, la solution est b..... . La soude est une b.....
12. Un solide ne prend pas la forme du récipient. On dit qu'il a une forme p..... Un solide ne peut pas changer de volume. Il a un volume p..... . Il est i..... Un liquide et un gaz prennent la forme du récipient. On dit qu'ils n'ont pas de forme p..... La surface d'un liquide est p..... et h..... Un liquide ne peut pas changer de volume. Il a un volume p..... . Il est i..... On peut diminuer le volume d'un gaz. Il n'a pas de volume p..... . Il est c..... . On peut augmenter son volume : il est e.....
13. La masse se mesure avec un b..... . L'unité de masse est le k..... (symbole)
14. Le volume se mesure avec une é..... . L'unité usuelle de volume est le l..... (symbole). L'unité du système international est le m..... (symbole)

Révisions de chimie de 4ème

1. Quels sont les noms, leurs formules chimiques et les proportions des deux principaux constituants de l'air
2. Quelle est la masse d'1L d'air ?
3. Quel est le test qui permet de caractériser de dioxyde de carbone ?
4. Qu'est-ce que le réchauffement climatique ?
5. Par quoi l'air peut-il être pollué ?
6. Comment se comportent les molécules dans un solide ?
7. Comment se comportent les molécules dans un liquide ?
8. Comment se comportent les molécules dans un gaz ?
9. Lors d'une transformation p..... (changements d'état, mélanges), les molécules se c..... . La masse se c..... aussi. La disposition des m..... change.
10. Lors d'une transformation c..... (combustions), les a..... se conservent mais pas les molécules. La masse se c.....
Les r..... sont consommés. Les p..... se forment.
11. Quel test permet de caractériser le dioxygène ?
12. Compléter le tableau suivant :

Nom de	hydrogène			oxygène
Formule		N		
Modèle atomique (avec couleurs!)				

Nom des	dihydrogène	diazote		eau	dioxygène	dioxyde de carbone	Protoxyde d'azote
Formule			CH ₄				N ₂ O
Modèle moléculaire							

13. Le carbone réagit avec le dioxygène pour former du dioxyde de carbone.

Souligner en rouge le(s) réactif(s) et en vert le(s) produit(s).

Écrire l'équation bilan de cette réaction :

..... + ----> +

14. *La combustion du méthane dans le dioxygène est une réaction chimique qui s'accompagne de la formation d'eau et de dioxyde de carbone*

Souligner en rouge le(s) réactif(s) et en vert le(s) produit(s) et écrire l'équation bilan de cette réaction.