

<h2>Consignes pour le cours de 3èmes chimie</h2>
--

Avant de travailler les exercices de révision de chimie, nous te conseillons vivement :

- 1) Retravailler rigoureusement (réintégrer) la matière théorique vue en cours. Pour ce faire, reprends les objectifs travaillés jusqu'à présent en chimie et assure-toi que tu puisses y répondre. Aide-toi de ton cahier et de tes notes de cours !

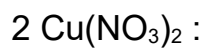
- 2) Certaines activités des modules ont été travaillées sous forme d'exercices : il est impératif que tu les refasses (les « activités-exercices » ont toutes été corrigées en classe !). Il en est de même pour les applications de chaque module également corrigées en classe !

- 3) Refaire les interrogations relatives aux chapitres travaillés. Comprendre les fautes que tu as pu faire et te réévaluer sur chaque chapitre.

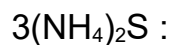
- 4) Seulement après avoir mis en place les points qui précèdent (1,2 et 3), se lancer dans les exercices de révision. Certaines questions ne sont pas à réaliser (voir en fonction du professeur). Surtout, pas d'inquiétude, nous y reviendrons ensemble lors de la reprise des cours.
En sciences comme en mathématiques, on ne relit pas des exercices, on les retravaille par écrit ! Une lecture de ceux-ci, n'est absolument pas productive voire efficace !

Exercices de révision de chimie

1. **Cite le nombre et le type d'atomes et de groupements dans ces molécules :**



.....
.....
.....



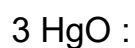
.....
.....



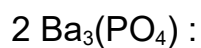
.....
.....



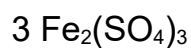
.....
.....

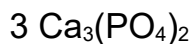
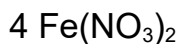
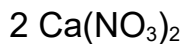


.....
.....



.....
.....





Indique s'il s'agit d'un mélange ou d'un corps pur.

Eau distillée :

Encre :

Beurre :

Dioxygène :

Sucre :

Jus de raisins :

Eau de mer :

Air :

Soupe aux légumes :

Lait :

Crème glacée aux cerises :

1. **Indique si le corps est un corps pur simple ou un corps pur composé.**

H₂O :

.....
.....

O₂ :

.....
.....

K :

.....
.....

NaCl :

.....
.....

I₂ :

.....
.....

He :

.....
.....

Hg :

.....
.....

Na₂(CO₃):

.....
.....

Al₂(SO₄)₃ :

.....
.....

Li₂O :

.....
.....

P₄ :

.....
.....

SO₃ :

.....
.....

F₂ :

.....
.....

Na :

.....
.....

CO₂ :

.....
.....

H₂ :

.....
.....

Fe₂O₃ :

.....
.....

Ne :

.....
.....

2. Indique si le corps pur simple est un métal ou un non métal, à l'aide du tableau périodique.

Au : Hg :

.....
.....

C:

Cl₂

.....
.....

Ne :

.....
.....

Ar :

Al :

.....
.....

He :

H₂ :

.....
.....

F₂ :

.....
.....

O₂ :

.....
.....

Na :

.....
.....

Eléments	H	Br	Cr	N	Na	Ne
Nom						
Nbre d électrons						
Nbre de protons						
Nbre de neutrons						

Nbre d'électrons périphériques						
Famille						
Num de période						
Nbre de couches électroniques						
Nbre atomique						
Nbre de masse						

Complète le tableau

atomes	Configurations électroniques	Ions correspondants	Configurations électroniques
Na			
Al			
		K ⁺	
		Cl ⁻	
		Ca ²⁺	
Mg			
S			

Correctif : Exercices de révision de chimie

3. Cite le nombre et le type d'atome et de groupements dans ces molécules :

2 Cu(NO₃)₂ : 2 atomes de cuivre et 4 groupements de nitrate

- 3(NH₄)₂S : 6 groupements d ammoniums et 3 atomes de soufre.
- 6 AlCl₃ : 6 atomes d aluminium et 18 atomes de chlore
- 3 MgBr₂ : 3 atomes de magnesium et 6 atomes de brome
- 3 HgO : 3 atomes de mercure et 3 atomes d'oxygene
- 2 Ba₃(PO₄) : 6 atomes de barium et 2 groupements phosphate
- 3 Fe₂(SO₄)₃ 6 atomes de fer et 9 atomes de sulfate
- 2 Ca(NO₃)₂ 2 atomes de calcium et 4 groupements de nitrate
- 4 Fe(NO₃)₂ 4 atomes de fer et 8 groupements de nitrate
- 3 Ca₃(PO₄)₂ 9 atomes de calcium et 6 groupements de phosphate

Indique s'il s'agit d'un mélange ou d'un corps pur.

Eau distillée : Corps pur

.....

Encre : mélange

Beurre : mélange

Dioxygène Corps pur:

.....

Sucre : Corps pur

Jus de raisins : mélange

.....

Eau de mer : mélange

Air : mélange

Soupe aux légumes : mélange

.....

Lait : mélange

.....

Crème glacée aux cerises : mélange

.....

2. Indique si le corps est un corps pur simple ou un corps pur composé.

H₂O : corps pur composé
.....
.....

O₂ : corps pur simple
.....
.....

K : corps pur simple
.....
.....

NaCl : corps pur composé
.....
.....

I₂ : corps pur simple
.....
.....

He corps pur simple :

Hg corps pur simple :

Na₂(CO₃): corps pur composé
.....
.....

Al₂(SO₄)₃ : corps pur composé
.....
.....

Li₂O corps pur composé :

P₄ : corps pur simple
.....
.....

SO₃ corps pur composé :

F₂ : corps pur simple
.....
.....

Na corps pur simple :

CO₂ : corps pur composé
.....
.....

H₂ corps pur simple :

Fe₂O₃ : corps pur composé
.....
.....

Ne : corps pur simple
.....
.....

4. Indique si le corps pur simple est un métal ou un non métal, à l'aide du tableau périodique.

Au métal : Hg métal :

.....
.....

C: non-métal

.....
.....

Cl₂ non-métal

Ne gaz noble :

.....
.....

Ar gaz noble: Al métal :

.....
.....

He gaz noble :

.....
.....

H₂ non-métal :

F₂ non-métal :

.....
.....

O₂ non-métal :

.....
.....

Na métal :

.....
.....

Eléments	H	Br	Cr	N	Na	Ne
Nom	hydrogène	brome	chrome	azote	sodium	néon
Nbre d'électrons	1	35	24	7	11	10
Nbre de protons	1	35	24	7	11	10

Nbre de neutrons	0	45	28	7	12	10
Nbre d'électrons périphériques	1	9	14	5	1	8
Famille	I a	VIIa	/	Va	Ia	VIIIa
Num de période	1	4	4			
Nbre de couches électroniques	1		3	2	3	2
Nbre atomique	1	35	24	7	11	10
Nbre de masse	1	80	52	14	23	20

Complète le tableau

atomes	Configurations électroniques	Ions correspondants	Configurations électroniques
Na	K2L8M1	Na ⁺	K2L8
Al	K2L8M3	Al ³⁺	K2L8
K	K2L8M9	K ⁺	K2L8M8
Cl	K2L8M7	Cl ⁻	K2L8M8
Ca	K2L8M10	Ca ²⁺	K2L8M8
Mg	K2L8M2	Mg ²⁺	K2L8M8
S	K2L8M6	S ²⁻	K2L8M8

