

Compétences :ci dessous

● Compétence : De4

~ ~ 😊 ~ maîtrise satisfaisante ~ 2/3 soit 67 % de réussite ~ question(s) : 1.13

● Compétence : Co1

~ ~ 😊 ~ maîtrise satisfaisante ~ 3,3/5 soit 66 % de réussite ~ question(s) : 1.12

● Compétence : Inv1

~ ~ 😞 ~ maîtrise fragile ~ 3,66666666666667/10 soit 37 % de réussite ~ question(s) : 1.1-1.10

● Compétence : Inv2

~ ~ 😞 ~ compétence annulée ~ question(s) : 0.1

● Compétence : Lan4

~ ~ 😞 ~ maîtrise insuffisante ~ 1/6 soit 17 % de réussite ~ question(s) : 2.1, 3.1

● Compétence : Sit1

~ ~ 😊 ~ très bonne maîtrise ~ 1/1 soit 100 % de réussite ~ question(s) : 1.11

Note globale : 7,5/20 (score 10,95666666666667/29) couleur d'annotation: noire

Les cases doivent être coloriées

correct	incorrect			
<input type="checkbox"/>	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>

0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

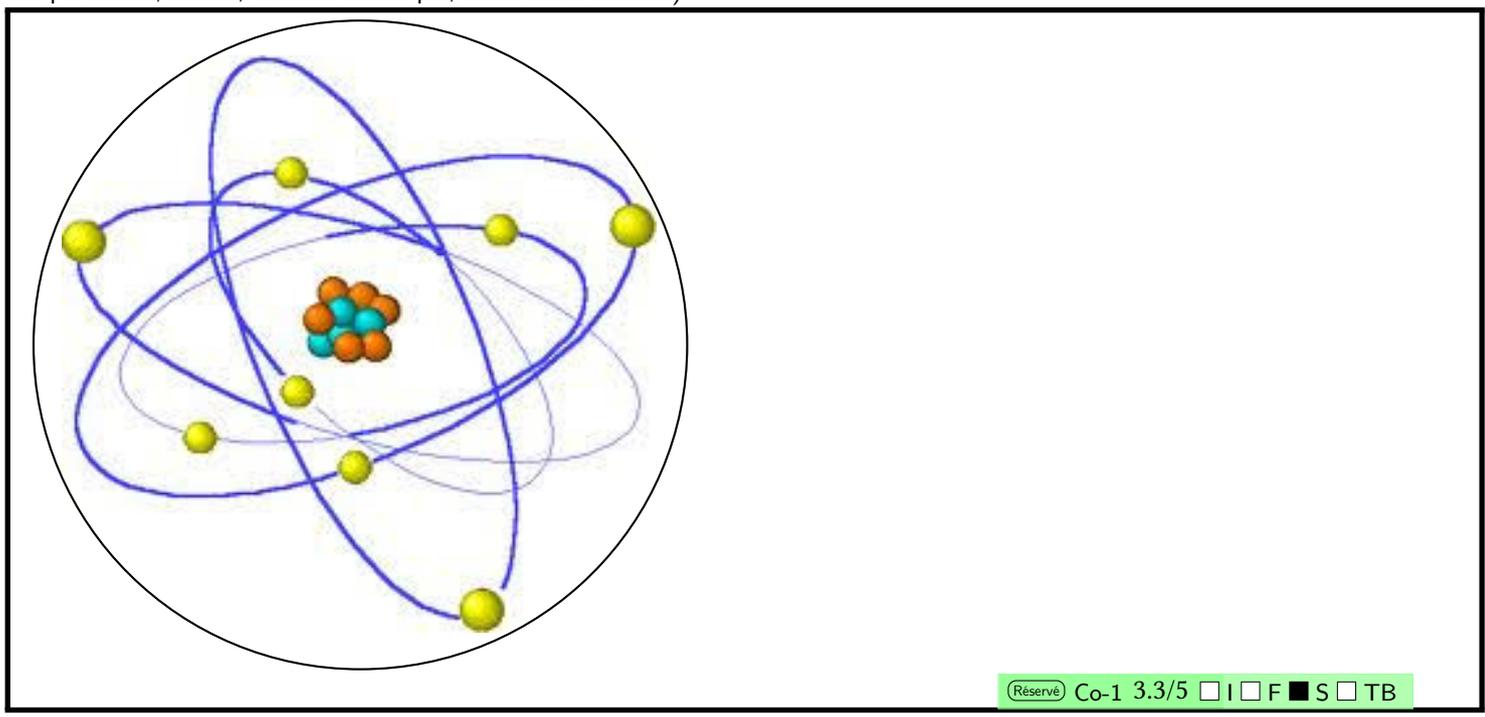
0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

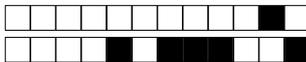
Aucun document autorisé

- 1.2 0/1 Inv-1 Le diamètre d'un atome est égal à celui de son noyau.  Vrai.  Faux.
- 1.3 ♣️ 0.67/1 Inv-1 Le noyau est composé de :  protons  neutrons  électrons  nucléons
- 1.4 0/1 Inv-1 Les particules positives de l'atome sont :  les protons.  les électrons.  les neutrons.
- 1.5 1/1 Inv-1 La charge d'un proton compense exactement celle d'un électron.  vrai  faux
- 1.6 ♣️ 1/1 Inv-1 L'atome :  contient autant de protons que de neutrons.  est électriquement négatif.  est électriquement neutre.  contient autant de protons que d'électrons.
- 1.7 ♣️ 0/1 Inv-1 Les neutrons :  sont plus lourds que des protons.  ont la même masse que les protons.  ont la même masse que les électrons.  sont plus lourds que des électrons.
- 1.8 0/1 Inv-1 Le noyau de l'atome concentre la masse de l'atome.  Faux.  Vrai.
- 1.9 0/1 Inv-1 L'électron d'un atome d'aluminium est différent de l'électron d'un atome de zinc.  Faux.  Vrai.
- 1.10 ♣️ 1/1 Inv-1 Le nombre de masse est :  symbolisé par la lettre A.  symbolisé par la lettre Z.  le nombre de protons de l'atome.  le nombre de nucléons de l'atome.
- 1.11 1/1 Sit-1 La personne qui a montré que l'atome est essentiellement constitué de vide est  Rutherford  Thomson  Démocrite  Dalton
- 1.12 Co-1 (5 pts) Légende avec le plus de précision possible le schéma ci-dessous. (Nom des particules, charge électrique des particules, masse, numéro atomique, nombre de masse..)



Réservé Co-1 3.3/5  I  F  S  TB

1.13 De-4 Donne la composition précise de l'atome de(d') Cuivre. On sait que A=35 et Z=17. (1 pt par question)



1/1 Nombre de nucléons

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

0/1 Nombre de protons

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

1/1 Nombre d'électrons

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

## 2 Notation scientifique

2.1 Lan-4 Ecrire les nombres ci-dessous en notation scientifique. (0,5 pt par question)

3  
0.5/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

-600  
0.5/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

0693  
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

-787,41  
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

$637 \times 10^3$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

0,01  
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

-0,011  
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

$0,014 \times 10^{-4}$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

## 3 Notation décimale

3.1 Lan-4 Ecrire les nombres ci-dessous en notation décimale. (1 pt par question)

$8,7 \times 10^1$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

$2,9 \times 10^{-2}$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

$3,079 \times 10^2$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

$-2,93 \times 10^{-3}$   
0/0.5

0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

## 0 Section réservée

0.1 Respect des consignes: cases noircies complètement, feuille non abîmée..

(Réserve) Inv-2  I

De-4: Pratiquer des démarches scientifiques	Interpréter des résultats et en tirer des conclusions et les communiquer en argumentant	Q. 1.13
Co-1: Concevoir, créer, réaliser	Concevoir et réaliser un dispositif de mesure ou d'observation	Q. 1.12
Inv 1: S'investir	Apprendre ses leçons et faire ses devoirs à la maison, s'investir	Q. 1.1 à 1.10
Inv-2: S'investir	Avoir et utiliser correctement son matériel	Q. 0.1
Lan-4: Pratiquer des langages	Passer d'une forme de langage scientifique à l'autre	Q. 2.1 et 3.1
Sit-1: Se Situer dans l'espace et dans le temps	Expliquer par l'histoire des sciences et des techniques, comment les sciences évoluent et influence notre société	Q. 1.11