

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

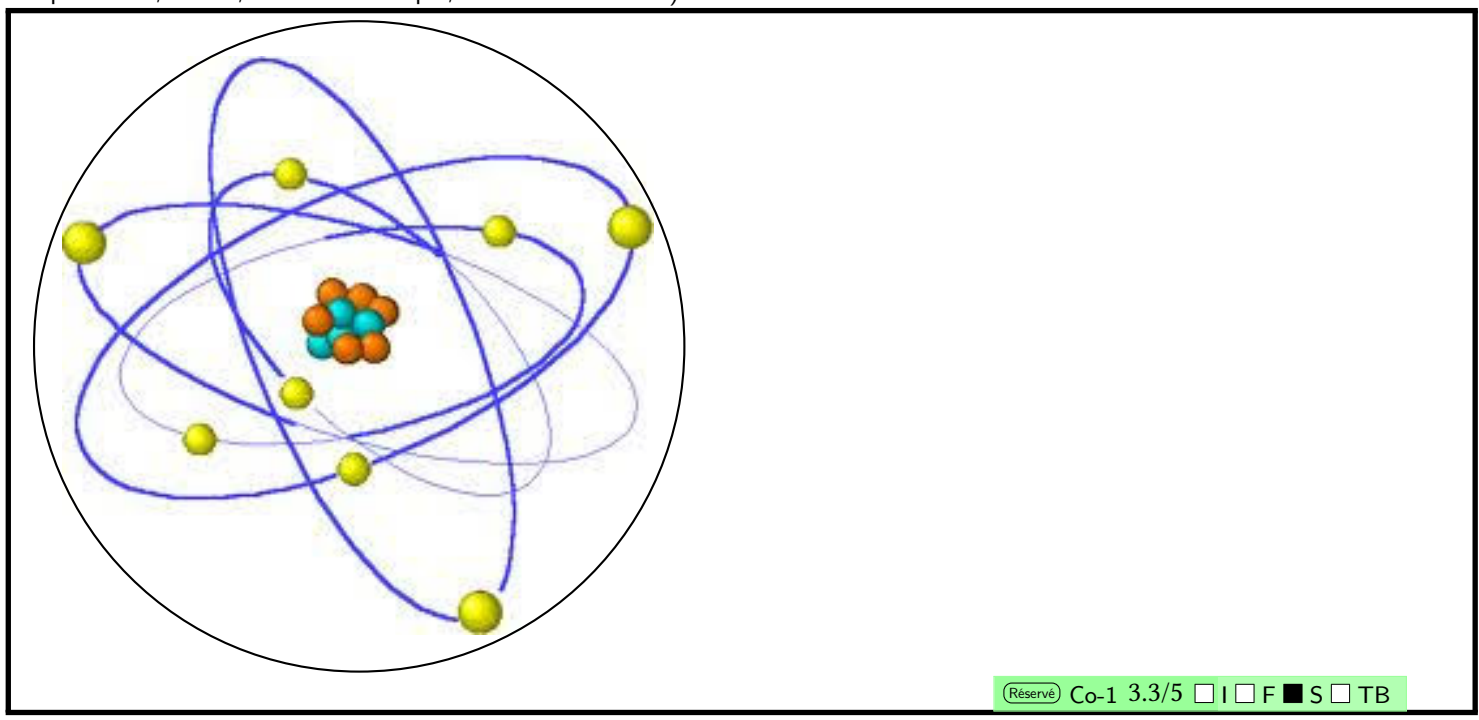
0 1 2 3 4 5 6 7 8 9

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..)



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 0 0 1
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 0 0 0 0
0 1 1 1 1 1
0 2 2 2 2 2
0 3 3 3 3 3
0 4 4 4 4 4
0 5 5 5 5 5
0 6 6 6 6 6
0 7 7 7 7 7
0 8 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 10 9

637 × 10³
0/0.5

0 0 0 1
0 1 1 1 1
0 2 2 2 2
0 3 3 3 3
0 4 4 4 4
0 5 5 5 5
0 6 6 6 6
0 7 7 7 7
0 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 10 9

0,01
0/0.5

0 1 1
0 2 2 2
0 3 3 3
0 4 4 4
0 5 5 5
0 6 6 6
0 7 7 7
0 8 8 8
0 9 / 9 9 9 10 9

-0,011
0/0.5

0 0 1
0 1 1 1
0 2 2 2
0 3 3 3
0 4 4 4
0 5 5 5
0 6 6 6
0 7 7 7
0 8 8 8
0 9 / 9 9 9 10 9

0,014 × 10⁻⁴
0/0.5

0 1 1
0 2 2 2
0 3 3 3
0 4 4 4
0 5 5 5
0 6 6 6
0 7 7 7
0 8 8 8
0 9 / 9 9 9 10 9

3 Notation décimale

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

8,7 × 10¹
0/0.5

0 0 1 1
0 1 1 1 1
0 2 2 2 2
0 3 3 3 3
0 4 4 4 4
0 5 5 5 5
0 6 6 6 6
0 7 7 7 7
0 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 10 9

2,9 × 10⁻²
0/0.5

0 0 0 0
0 1 1 1 1
0 2 2 2 2
0 3 3 3 3
0 4 4 4 4
0 5 5 5 5
0 6 6 6 6
0 7 7 7 7
0 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 10 9

3,079 × 10²
0/0.5

0 0 0 0 0 0
0 1 1 1 1 1
0 2 2 2 2 2
0 3 3 3 3 3
0 4 4 4 4 4
0 5 5 5 5 5
0 6 6 6 6 6
0 7 7 7 7 7
0 8 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 10 9

-2,93 × 10⁻³
0/0.5

0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
0 1 1 1 1 1 1 1 1 1
0 2 2 2 2 2 2 2 2 2
0 3 3 3 3 3 3 3 3 3
0 4 4 4 4 4 4 4 4 4
0 5 5 5 5 5 5 5 5 5
0 6 6 6 6 6 6 6 6 6
0 7 7 7 7 7 7 7 7 7
0 8 8 8 8 8 8 8 8 8
0 9 / 9 9 9 9 9 10 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