

EXERCICE DE RÉINVESTISSEMENT EN LIEN AVEC L'ACTIVITÉ N°4 :

→ Réaliser un calcul à l'aide de puissance de dix

→ Communiquer à l'aide d'un dessin



Image 1 - La lépidolite, minéral source de Lithium (source : Google images)

L'élément Lithium (= atome de Lithium) est utilisé pour produire des piles et des batteries rechargeables. Cet atome, de symbole Li, possède 3 électrons et 7 nucléons (3 protons et 4 neutrons). Le noyau de l'atome de Lithium est environ 4000 fois plus lourd que l'ensemble des électrons. Le diamètre du noyau noté **D(Noyau)** est environ 100 000 fois plus petit que celui de l'atome de Lithium noté **D(atome)** qui vaut $1,5 \times 10^{-10} \text{m}$.

1 - **Réalise un dessin** cohérent et légendé de l'atome de Lithium.

2- Vérifie que l'atome de Lithium, comme tout atome, est électriquement neutre. **Rédige une phrase** explicative claire et précise.

2- **Calcule** le diamètre du noyau de Titane en mètres. N'oublie pas de réutiliser la notation **D(Noyau)** dans ton calcul.

Astuce : Pour cela, tu emploieras la formule vue en mathématiques : $10^a / 10^b = 10^{a-b}$

→ Un exercice facultatif sur les puissances de dix est également disponible sur le site de PC.

EXERCICE DE RÉINVESTISSEMENT EN LIEN AVEC L'ACTIVITÉ N°4 :

→ Réaliser un calcul à l'aide de puissance de dix

→ Communiquer à l'aide d'un dessin



Image 2 - La lépidolite, minéral source de Lithium (source : Google images)

L'élément Lithium (= atome de Lithium) est utilisé pour produire des piles et des batteries rechargeables. Cet atome, de symbole Li, possède 3 électrons et 7 nucléons (3 protons et 4 neutrons). Le noyau de l'atome de Lithium est environ 4000 fois plus lourd que l'ensemble des électrons. Le diamètre du noyau noté **D(Noyau)** est environ 100 000 fois plus petit que celui de l'atome de Lithium noté **D(atome)** qui vaut $1,5 \times 10^{-10} \text{m}$.

1 - **Réalise un dessin** cohérent et légendé de l'atome de Lithium.

2- Vérifie que l'atome de Lithium, comme tout atome, est électriquement neutre. **Rédige une phrase** explicative claire et précise.

2- **Calcule** le diamètre du noyau de Titane en mètres. N'oublie pas de réutiliser la notation **D(Noyau)** dans ton calcul.

Astuce : Pour cela, tu emploieras la formule vue en mathématiques : $10^a / 10^b = 10^{a-b}$

→ Un exercice facultatif sur les puissances de dix est également disponible sur le site de PC

EXERCICE DE RÉINVESTISSEMENT EN LIEN AVEC L'ACTIVITÉ N°4 :

→ Réaliser un calcul à l'aide de puissance de dix

→ Communiquer à l'aide d'un dessin



Image 3 - La lépidolite, minéral source de Lithium (source : Google images)

L'élément Lithium (= atome de Lithium) est utilisé pour produire des piles et des batteries rechargeables. Cet atome, de symbole Li, possède 3 électrons et 7 nucléons (3 protons et 4 neutrons). Le noyau de l'atome de Lithium est environ 4000 fois plus lourd que l'ensemble des électrons. Le diamètre du noyau noté **D(Noyau)** est environ 100 000 fois plus petit que celui de l'atome de Lithium noté **D(atome)** qui vaut $1,5 \times 10^{-10} \text{m}$.

1 - **Réalise un dessin** cohérent et légendé de l'atome de Lithium.

2- Vérifie que l'atome de Lithium, comme tout atome, est électriquement neutre. **Rédige une phrase** explicative claire et précise.

2- **Calcule** le diamètre du noyau de Titane en mètres. N'oublie pas de réutiliser la notation **D(Noyau)** dans ton calcul.

Astuce : Pour cela, tu emploieras la formule vue en mathématiques : $10^a / 10^b = 10^{a-b}$

→ Un exercice facultatif sur les puissances de dix est également disponible sur le site de PC.