

Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

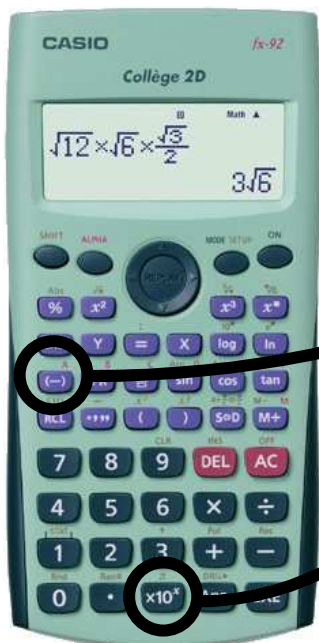
1- Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2- Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ ((-) 2 7) \div ((9 , 1 $\times 10^x$ ((-) 3 1)))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

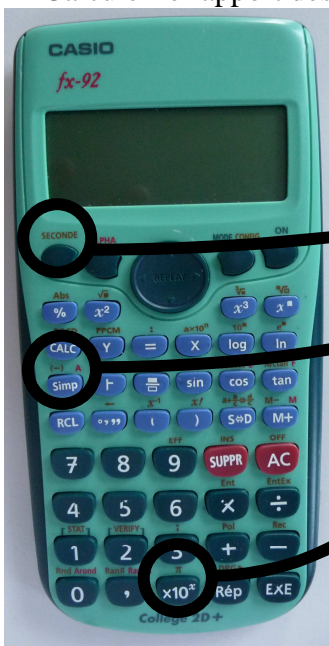
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ SECONDE (-) 2 7 \div (9 , 1 $\times 10^x$ SECONDE (-) 3 5)



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|-------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μ m | 1 μ m = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

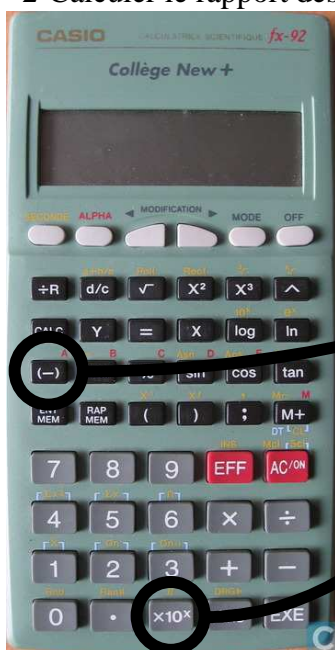
1- Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2- Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ ((-) 2 7) \div ((9 , 1 $\times 10^x$ ((-) 3 1)))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapés au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ ((-) 2 7) \div ((9 , 1 $\times 10^x$ ((-) 3 5)))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

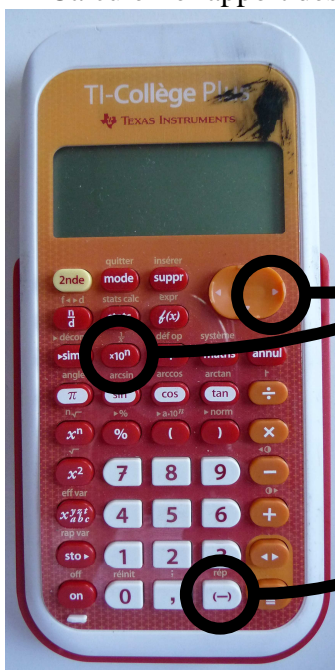
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^n$ ((-) 2 7) \div (9 , 1 $\times 10^n$ ((-) 3 1))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

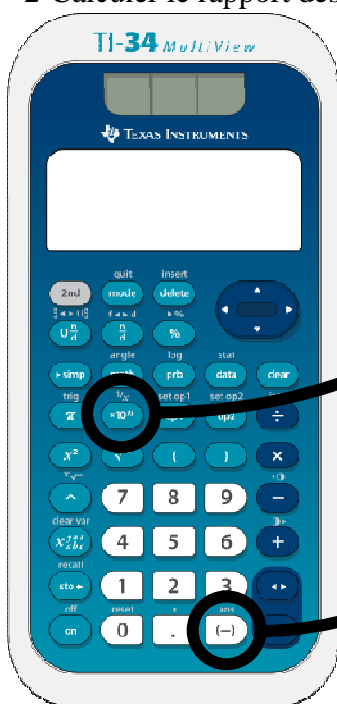
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^n$ ((-) 2 7) \div (9 , 1 $\times 10^n$ ((-) 3 1))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

$$\xleftarrow{\div 10^6}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

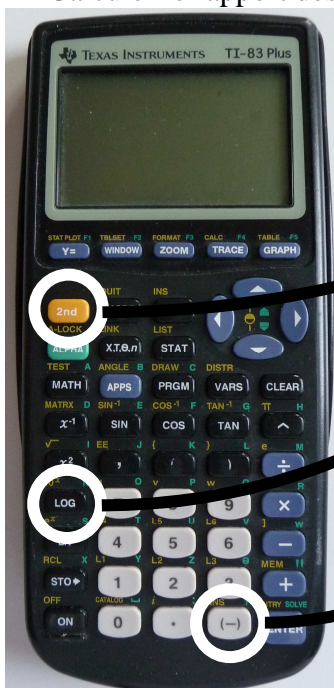
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 × 2nd 10^x ((-) 2 7) ÷ (9 , 7 × 2nd 10^x ((-) 3 1))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

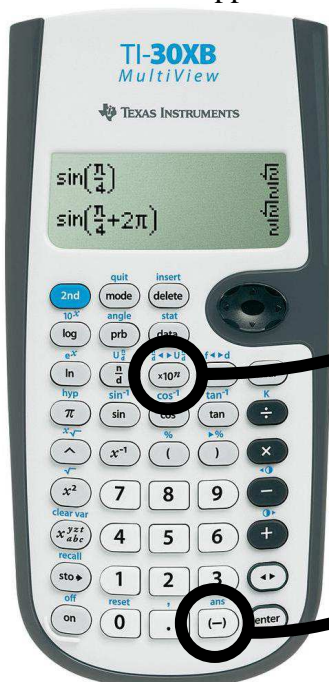
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 × 10^m ((-) 2 7) ÷ ((9 , 1 × 10^m ((-) 3 1)))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

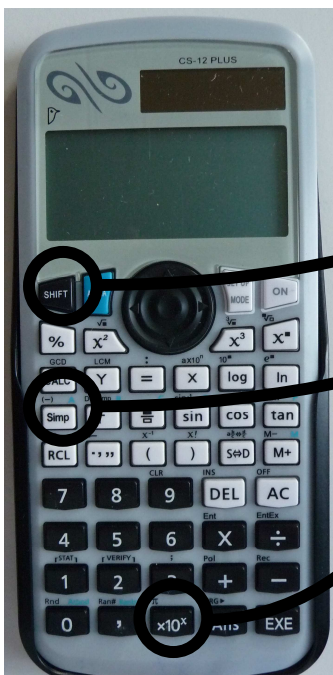
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ SHIFT (-) 2 7 \div (9 , 1 $\times 10^x$ SHIFT (-) 3 1)



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

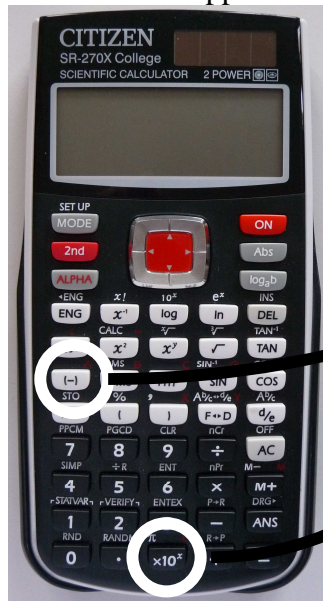
1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 $\times 10^x$ (-) 2 7 \div (9 , 1 $\times 10^x$ (-) 3 1)



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|-------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μ m | 1 μ m = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 EXP (+/- 2 7) ÷ (9 , 1 EXP (+/- 3 1))



Document 1

« Lorsque j'entrai au laboratoire dirigé par Joliot au Collège de France, la connaissance que j'avais de la structure de la matière ne devait guère dépasser celle acquise par un lycéen de 1993 abonné à de bonnes revues de vulgarisation. Je les résume rapidement : la matière est composée d'atomes, eux-mêmes constitués de noyaux entourés d'un cortège d'électrons [de masse $m_e=9,1 \times 10^{-31}$ kg]. Les noyaux portent une charge électrique positive qui est de même valeur et de signe opposé à la charge des électrons qui gravitent autour du noyau. La masse d'un atome est concentrée dans le noyau. (...)

Le noyau de l'hydrogène, ou proton [de masse $m_p=1,67 \times 10^{-27}$ kg], porte une charge électrique positive. Celui-ci a un compagnon, le neutron, qui est neutre électriquement et a sensiblement la même masse. Tous deux s'associent de façon très compacte pour constituer les noyaux qui sont au cœur des atomes peuplant notre univers. Ils s'entourent d'un cortège d'électrons dont la charge compense exactement celle des protons. En effet, la matière est neutre, sinon elle exploserait en raison de la répulsion qu'exercent l'une sur l'autre des charges de même signe, positif ou négatif. Il faut avoir en tête l'échelle des dimensions. Le diamètre d'un atome est voisin d'un centième de milliardième de centimètre. Celui d'un noyau est cent mille fois plus petit. On voit donc que presque toute la masse d'un atome est concentrée en un noyau central et que, loin sur la périphérie, se trouve un cortège qui est fait de particules de charge électrique négative, les électrons. C'est ce cortège seul qui gouverne le contact des atomes entre eux et donc tous les phénomènes perceptibles de notre vie quotidienne, tandis que les noyaux, tapis au cœur des atomes, en constituent la masse. »

Georges CHARPAK, Extrait de La vie à fil tendu

Document 2 : Sous multiples du mètre :

| Nom | Abréviation | Conversion |
|------------|---------------|--|
| millimètre | mm | 1 mm = 0,001 = 10^{-3} m |
| micromètre | μm | 1 μm = 0,00 000 1 = 10^{-6} m |
| nanomètre | nm | 1 nm = 0,00 000 000 1 = 10^{-9} m |
| picomètre | pm | 1 pm = 0,00 000 000 000 1 = 10^{-12} m |
| femtomètre | fm | 1 fm = 0,00 000 000 000 000 1 = 10^{-15} m |

Remarque :

$$10^{-6} \text{ m} \xrightarrow[\div 10^6]{\times 10^6} 1 \mu\text{m}$$

Document 3 : Puissance de 10 (rappel de mathématiques) :

- $10^a = 1 \div 10^{-a}$
- $10^a \times 10^b = 10^{a+b}$
- $10^a \div 10^b = 10^{a-b}$
- $10^0 = 1$

1-Quel est l'ordre de grandeur du rayon atomique ?

2-Calculer le rapport des masses d'un proton et d'un électron.

Il faut calculer $1,67 \times 10^{-27} \div (9,1 \times 10^{-31})$

On tape

1 , 6 7 EXP (+/- 2 7) ÷ (9 , 1 EXP (+/- 3 1))

