Notation scientifique

I - Les puissances de 10

1°) Connaître les puissances de 10

Les puissances de 10 (et SEULEMENT de 10) sont faciles à calculer :

```
10^{9}
         1000000000
10^6
           1000000
10^3
             1000
10^2 =
             100
10^{1}
              10
                        L'exposant donne le rang du « 1 » après la virgule.
10^0 =
              1
10^{-1} =
              0,1
10^{-2} =
             0,01
10^{-3} =
            0,001
10^{-6} =
          0,000001
```

 \rightarrow Exercices 21, 22, 23 et 24 page 63

2°) Calculer avec des puissances de 10

Pour tous nombres entiers relatifs n et p (n et p représentent des nombres soit positifs soit négatifs, sans virgule), on a les formules suivantes :

$$10^{n} \times 10^{p} = 10^{n+p} \qquad \frac{10^{n}}{10^{p}} = 10^{n-p} \qquad (10^{n})^{p} = 10^{n \times p}$$

Exemples:

$$10^{42} \times 10^{-23} = 10^{42 + (-23)} = 10^{19}$$
 $\frac{10^{-5}}{10^{7}} = 10^{-5-7} = 10^{-12}$

- → Exercices 25, 26, 27, 28 page 63
- → Exercices 30 et 31 page 64

suite au verso →

II - Notation scientifique

Un nombre en écriture scientifique est de la forme $a \times 10^n$ Dans cette écriture :

- a est la précision (nombre à virgule entre 1 et 10, mais pas 10);
- n est l'ordre de grandeur.

Exemples:

- > 300 000 km/s s'écrira donc 3×10^5
- > 234 s'écrira 2.34×10²
- $> 0.000056 \text{ s'écrira} \quad 5.6 \times 10^{-5}$
- > 198,4 s'écrira 1.984×10^2

Quelques exemples tirés de la physique-chimie :

- \rightarrow 3×10 8 m/s c'est la vitesse de la lumière en mètres par secondes.
- \rightarrow 6,02 \times 10²³ (nombre d'Avogadro) nombre d'atomes dans 1 gramme de carbone.
- > 1.4×10^{-9} m, exemple de taille (en mètre) d'un atome.
- → Exercices 33, 34, 35 page 64
- → Exercice 38 page 64

Pour aller plus loin:

→ Exercices 29 et 39 page 64