# Etude sur l’air

L’air contient : **diazote (N2) 80 %** et **dioxygène (O2) 20 %**

*Exemple : dans 2 L d’air, il y 80% de N2 . Combien de L de diazote dans ces 2 L d’air ?*

*Méthode 1 : tableau proportionnalité*

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  | *Divisé par 50* |  |  |
| *Nombre de L diazote* | *80* |  | *?* | *Nombre de L diazote = 80/50 = 1.6 L* | |
| *Nombre de L d’air* | *100* |  | *2* |
|  |  | *Divisé par 50* |  |  |

*Méthode 2 : calcul*

*V(N2) = 2 (L) x 80/100 =1.6 L*

**Masse d'un objet** : c'est (combien pèse), la quantité de matière de cet objet.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **kg** | **hg** | **dag** | **g** | **dg** | **cg** | **mg** |
|  |  |  |  |  |  |  |

**1kg = 1000 g**

**Volume (contenance) d'un objet** : c'est la place que prend cet objet

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **kL** | **hL** | **daL** | **L** | **dL** | **cL** | **mL** |
|  |  |  |  |  |  |  |

**1 L = 1000 mL**

Pour **reconnaitre le dioxyde de carbone : CO2**trouble l'eau de chaux.

Pour **reconnaitre le dioxygène : O2** ravive (ou rallume) une bûchette incandescence (rougeoyante).

*Pour reconnaitre l’eau : H2O fait bleuir le sulfate de cuivre anhydre.*

# Etude sur l’air

L’air contient : **diazote (N2) 80 %** et **dioxygène (O2) 20 %**

*Exemple : dans 2 L d’air, il y 80% de N2 . Combien de L de diazote dans ces 2 L d’air ?*

*Méthode 1 : tableau proportionnalité*

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  | *Divisé par 50* |  |  |
| *Nombre de L diazote* | *80* |  | *?* | *Nombre de L diazote = 80/50 = 1.6 L* | |
| *Nombre de L d’air* | *100* |  | *2* |
|  |  | *Divisé par 50* |  |  |

*Méthode 2 : calcul*

*V(N2) = 2 (L) x 80/100 =1.6 L*

**Masse d'un objet** : c'est (combien pèse), la quantité de matière de cet objet.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **kg** | **hg** | **dag** | **g** | **dg** | **cg** | **mg** |
|  |  |  |  |  |  |  |

**1kg = 1000 g**

**Volume (contenance) d'un objet** : c'est la place que prend cet objet

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **kL** | **hL** | **daL** | **L** | **dL** | **cL** | **mL** |
|  |  |  |  |  |  |  |

**1 L = 1000 mL**

Pour **reconnaitre le dioxyde de carbone : CO2**trouble l'eau de chaux.

Pour **reconnaitre le dioxygène : O2** ravive (ou rallume) une bûchette incandescence (rougeoyante).

*Pour reconnaitre l’eau : H2O fait bleuir le sulfate de cuivre anhydre.*