# 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 : V(N2) = 80/100 x 2(L) =1.6 L*

**Masse d'un objet** : c'est la quantité de matière de cet objet.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **kg**  | **hg** | **dag** | **g**  |

**1kg = 1000 g**

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

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

**Masse d'un objet** : c'est la quantité de matière de cet objet.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **kg**  | **hg** | **dag** | **g**  |

**1kg = 1000 g**

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

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

**Masse d'un objet** : c'est la quantité de matière de cet objet.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **kg**  | **hg** | **dag** | **g**  |

**1kg = 1000 g**

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

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **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.*