

.

L'air et ses constituants

-		385.			- 70					
v	OC	11	m	Δ		11	CO	111	130	
1.	CO	u	MAR	C	u	u	co	uı	3	

- -L'air dans la nature est un gaz incolore, inodore. Il nous entoure de tous les côtés et remplit tous les espaces vides.
- *L'air est un mélange homogène formé des gaz suivants :
- -Le gaz dioxygène 21 %
- -Le gaz diazote (Nitrogène) 78%
- -D'autres gaz 1 % } le dioxyde de carbone, la vapeur d'eau... } les gaz rares comme le Néon, l'hélium, l'argon ...
- -Le gaz dioxygène est nécessaire à la combustion ainsi qu'à la respiration.

Exercices d'application:

Exercice Nº1:

Répondre par vrai ou faux aux propositions suivantes :

- -L'air est constitué essentiellement de gaz dioxygène et de dioxyde de carbone
- -Parmi les fonctions de l'air sa nécessité à la respiration et à la combustion
- -La quantité du diazote est la même au cours de l'inspiration et de l'expiration
- -L'air est un gaz, il a une odeur mais il n'a pas de couleur.

Exercice N°2:

Mettre une croix dans la bonne case.

	hélium 🚺	Diazote	Néon A	Vapeur d'eau	Dioxyde de carbone
Constituant					
de l'air	8.				
Gaz rare					

Exercice N°3:

Compléter les lacunes par ce qui convient :

- -L'air est formé essentiellement d'un mélange de deux gaz qui sont.....et
- -Parmi les autres gaz qui constituent l'air on trouve le dioxyde de carbone, et.....
- -L'air est un incolore, sans, il occupe tous lesvides.

Exercice N°4:

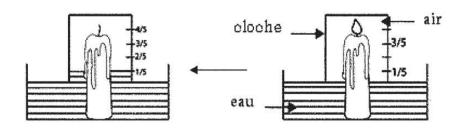
Samir remplit à moitié un cristallisoir d'eau et a installé une bougie à son milieu puis il a placé une cloche retourné comme l'indique la figure suivante :



<u>موقع مراجعة اعدادي</u> COLLEGE.MOURAJAA.COM

<u>موقع مراجعة اعدادي</u> COLLEGE.MOURAJAA.COM





Sami a observé une augmentation du niveau de l'eau graduellement à l'intérieur de la cloche et la bougie s'éteint après un moment.

L'eau occupe le un cinquième du volume de la cloche. a)Expliquer l'augmentation du niveau de l'eau à l'intérieur de la cloche.

b)Que peut déduire Sami de cette expérience?
c)Donner la composition de l'air.
Exercice N°5:
a)Calculer le volume de dioxygène et de diazote dans 250 litre d'air.
b)Calculer le volume du reste des constituants de l'air.

QCM

Cocher la bonne réponse parmi les propositions suivantes :

- 1)Le pourcentage de gaz dioxygène dans l'air :
 - □ 21 %
 - □ 12 %
 - □ 78 %
- 2)Parmi les gaz qu'on trouve dans l'air :
 - □ Butane
 - □ Vapeur d'eau
 - □ Chlore
- 3)Le volume du diazote représente :
 - \Box $\frac{4}{5}$ du volume d'air environ.





<u>موقع مراجعة اعدادي</u> COLLEGE.MOURAJAA.COM



- \Box $\frac{5}{4}$ du volume d'air environ.
- \Box $\frac{1}{5}$ du volume d'air environ.
- 4)La combustion nécessite un gaz c'est :
 - □ Le dioxygène
 - ☐ Le diazote
 - ☐ Le dioxyde carbone



COLLEGE.MOURAJAA.COM







CORRECTION

Exercice n°1:

Faux - Vrai - Vrai - Faux

Exercice n°2:

	hélium	diazote	Néon	Vapeur d'eau	Dioxyde de carbone
Constituant de l'air	×	×	×	×	×
Gaz rare	×		×		

Exercice n°3:

-Dioxygène - diazote

-Vapeur d'eau

-Gaz - odeur -espaces.

Exercice nº4:

- a)La bougie a consommé l'un des gaz constituants l'air.
- b)L'air contient le gaz dioxygène de volume un cinquième.
- c)L'air est un mélange homogène constitué de 21% de dioxygène 78% de diazote et 1% d'autres gaz.

Exercice n°5:

Volume de dioxygène :

a)
$$V_{\text{dioxygène}} = \frac{21 \times 250}{100} = 52,5L$$

Volume de gaz diazote :

$$V = \frac{250 \times 78}{100} = 195L$$

b)2,5L

QCM:

- 1)21% 🗵
- 2)Vapeur d'eau ⊠
- $3)\frac{4}{5}$ volume d'air \boxtimes
- 4)Dioxygène

