
Physique chimie

Numéro d'inventaire : 2015.8.3270

Auteur(s) : Mathilde Gouttard

Type de document : travail d'élève

Période de création : 1er quart 21e siècle

Date de création : 2009 (entre) / 2010 (et)

Matériau(x) et technique(s) : papier, carton

Description : Cahier agrafé, couverture cartonnée orange, "DIXY" imprimé en blanc en haut, en bas disque avec une réglure seyès barré d'un rectangle rouge avec "96 pages" en blanc, en haut et en bas, bordures de rectangles de couleur orange plus ou moins foncé. Cahier recouvert d'un protège-cahier vert transparent à rabats. Réglure seyès, encre bleue, rouge, verte, crayon de bois, feutres de couleur. 1 copie double et 1 copie simple manuscrites perforées grand format insérées en début de cahier, 1 photocopié libre. 7 Photocopiés collés.

Mesures : hauteur : 32 cm ; largeur : 23,8 cm

Notes : Cahier de leçons de physique-chimie: l'air, atomes et molécules, circuits électriques, intensité du courant, résistances, volume et masse. Évaluations notées et corrigées.

Mots-clés : Physique (post-élémentaire et supérieur)

Chimie (post-élémentaire et supérieur)

Filière : Lycée et collège classique et moderne

Niveau : 4ème

Lieu(x) de création : Forcalquier

Autres descriptions : Nombre de pages : Non paginé.

Commentaire pagination : 46 p. manuscrites sur 96 p.

Langue : français

Lieux : Forcalquier

GOUTTARD Mathilde

40D

Physique
CHIMIE

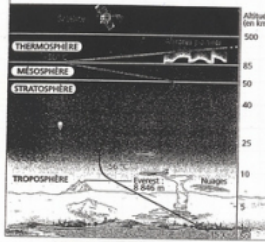
2009-2010.

PHYSIQUE 4ème :

LA COMPOSITION DE L'AIR

guide de document :

• L'atmosphère, d'une épaisseur de 500 km environ, protège la Terre et ses habitants de la chute de la plupart des météorites, du bombardement des particules cosmiques et des rayons ultraviolets dangereux du Soleil.
• L'air est le gaz qui constitue la couche la plus basse de l'atmosphère, appelée troposphère. L'air est un mélange de plusieurs gaz.



• Comme tous les animaux et les végétaux, nous respirons. Nous prélevons dans l'air du dioxygène et nous rejetons du dioxyde de carbone : le dioxygène de l'air est donc essentiel à la vie.

• Au repos, nous inspirons environ 6 L d'air chaque minute. Ce volume augmente lors d'un effort physique pour répondre aux besoins plus importants de notre organisme. En altitude, l'air se raréfie : il faut de ce fait inspirer plus souvent pour disposer d'une quantité suffisante de dioxygène. En très haute montagne, la quantité de dioxygène lors d'une inspiration peut être si faible que l'on risque la mort. C'est pourquoi les alpinistes de l'extrême utilisent parfois un masque à dioxygène à proximité du sommet.

GAZ	Proportions en volume
Diazoxygène	78 %
Dioxygène	21 %
Autres gaz (vapeur d'eau, dioxyde de carbone, méthane, néon, méthane, monoxyde de carbone, hydrogène, ozone, etc.)	1 % (dont argon 0,933 % et dioxyde de carbone 0,033 %)

Questions :

- Indique ce que l'on appelle air. L'air est-il un corps pur ou un mélange ? Dans quelle partie de l'atmosphère trouve-t-on l'essentiel de l'air ?
- Quel gaz est nécessaire à la vie ?
- Représente la composition en volume de l'air sur un diagramme circulaire : aide-toi du tableau et calcule « A ».

Proportion (%)	100	78	21	1
Angle (°)	360	280	84	3,6

①

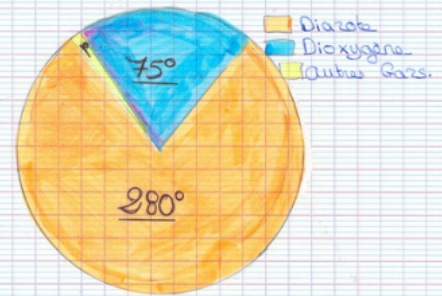
L'AIR QUI NOUS ENTOURE

Etude de document

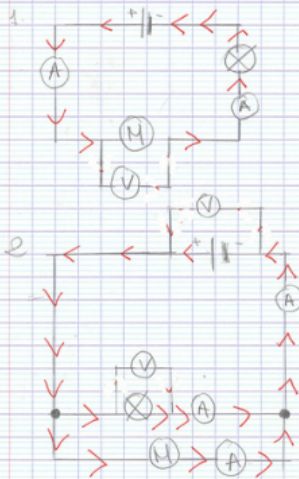
1. L'air est le gaz qui constitue la troposphère. L'air est un mélange de gaz. On trouve essentiellement de l'air dans la partie la plus basse de l'atmosphère, c'est le dioxygène.

2. le diazoxygène est nécessaire à la vie.

3.



Cx 3 p 38:



Universalité des lois.

→ Dans tout circuit série, il y a unicité de l'intensité et la tension aux bornes du générateur est égale à la somme des tensions aux bornes des différents dipôles.

→ Dans tout circuit en dérivation, il y a unicité de la tension des dipôles dérivés et l'intensité du courant dans la branche principale (de mainmoiner) est égale à la somme des intensités des courants traversant les dipôles dérivés.