

EXERCICE 1

PHYSIQUE

A- Un exerce une force \vec{F} pour déplacer une voiturette d'un point A à un point B sur une route horizontale à l'aide d'une ficelle.

Le travail de cette force est :

- a) moteur ;
- b) résistant ;
- c) nul.

Recopie la lettre correspondant à la bonne réponse.

B- Pour chacune des propositions ci-dessous, recopie la bonne réponse.

L'expression de la résistance équivalente R_e de deux conducteurs ohmiques de résistances R_1 et R_2 montées en dérivation est :

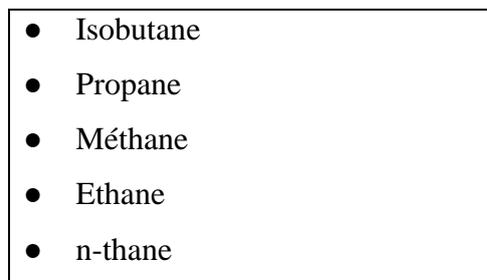
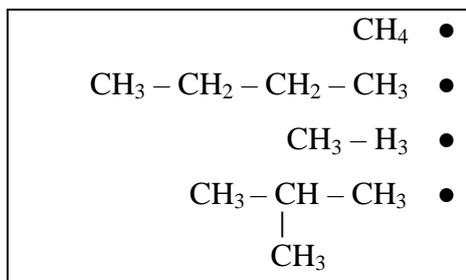
- a) $\frac{R_1 \times R_2}{R_1 + R_2}$
- b) $\frac{R_1 + R_2}{R_1 \times R_2}$
- c) $\frac{R_1 - R_2}{R_1 \times R_2}$

C- Mets dans l'ordre les mots et groupes de mots suivants de manière à obtenir une phrase correcte en rapport avec l'énergie mécanique.

de pesanteur / l'énergie mécanique / de l'énergie cinétique / est la somme / et / de l'énergie potentielle.

CHIMIE

Recopie les diagrammes ci-dessous et associe à chaque formule chimique le nom correspondant si possible.



EXERCICE 2

Pour un dépistage et une prévention des maladies des yeux, ton établissement a organisé une visite médicale pour ses élèves de troisième.

A l'issue de cette visite médicale, ton camarade de classe est déclaré malade des yeux. Sur son ordonnance, il est mentionné :

œil gauche : + 28

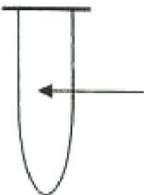
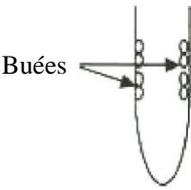
œil droit : - 1,53.

Il te demande de lui expliquer les indications portées sur l'ordonnance.

1. Nomme la partie de l'œil qui joue le rôle :
 - 1.1. de la lentille ;
 - 1.2. de l'écran.
2. Fais le schéma optique de :
 - 2.1. l'œil normal ;
 - 2.2. l'œil gauche de ton camarade ;
 - 2.3. l'œil droit de ton camarade.
3. Explique le défaut de chaque œil de ton camarade.
4. Pour l'œil gauche de ton camarade, indique le type de lentille utilisée pour la correction.

EXERCICE 3

Au cours d'une séance de Travaux Pratiques (TP), ton professeur de Physique-Chimie réalise l'expérience schématisée ci-dessous pour montrer la « fabrication de l'eau ».

 <p>Mélange gazeux de 85 cm^3 de dioxygène et 160 cm^3 de dihydrogène</p>		
Étape 1	Étape 2	Étape 3

1. Nomme la réaction chimique.
2. Écris l'équation-bilan de cette réaction chimique.
3. Détermine :
 - 3.1. le volume de chaque gaz utilisé au cours de cette réaction ;
 - 3.2. le nom du gaz restant ;
 - 3.3. le volume du gaz restant.