

MATIERE : PHYSIQUE -CHIMIE

Session : 2013

EXERCICE CHIMIE

A-1) Donner la formule générale des alcanes ?

2) On réalise la combustion complète d'un éthane de formule C_2H_6

a-Ecrire l'équation bilan de cette combustion ?

b-Calculer le nombre de mole de l'éthane sachant que son volume est de $96cm^3$.

On donne : Volume molaire d'un gaz 24L/mol

B- On verse de la soude dans une solution de chlorure de cuivre II. On obtient u précipité bleu.

1) Quel est le nom de ce précipité ?

2) Ecrire l'équation bilan de cette réaction chimique ?

3) On obtient 0,1mol de ce précipité. Calculer la masse de soude versée ?

On donne : $M(Cu)=64g/mol$; $M(Cl)=35,5g/mol$; $M(Na)=23g/mol$

$M(O)=16g/mol$; $M(H)=1g/mol$

EXERCICE DE MECANIQUE

1-Reproduire et compléter les pointillés par les mots convenables :

Grandeur physique	Poids	Masse
Appareil de mesure
Unité légale

2-Un élève dispose d'un récipient contenant de l'eau et d'un corps homogène de forme cubique de 10cm d'arête. Il plonge ce corps dans l'eau. Ce corps coule.

Calculer l'intensité de la poussée d'Archimède exercée par l'eau sur ce corps ?

3-L'élève plonge maintenant ce corps dans l'eau salée.

a)Ce corps flotte. Que peut-on conclure ?

b) Calculer le volume de la partie immergée de ce corps sachant que la masse volumique de l'eau salée est de $1,4g/cm^3$ et le poids de corps est de 12,6N.

EXERCICE D'ELECTRICITE

On considère le montage suivant :