**Exercice 1** : (8 points)

1)- complétez les phrases suivantes :

* On symbolise la masse volumique par……….
* L’unité internationale de la masse volumique est……………………………...
* La pression atmosphérique se mesure par…………………………………….et la pression d’un gaz

 se mesure par……………………………………………

* Lorsqu’un corps cède de ……………………………………,sa température…………………………………….

2)-Complétez le schéma suivant :

 état…………………… état……………… état………………….

**Exercice 2** : (8points)

On repère à l’aide d’un thermomètre les températures de trois corps a et b et c, on obtient les indications suivantes :

1. Déterminer la température pour chaque corps.

Corps (a) :…………….Corps(b) :………………corps( c) :……………….. (a) (b) (c)

1. Indiquez la valeur de la pression enregistré sur le manomètre

…………………………………….

1. Convertir la valeur en hPa et Pa.

…………………………………………………………………………………………….

1. Comment varie le volume et la pression d’air emprisonné

Lorsque :

-Tu pousses le piston………………………………………………………………………………………………………

-Tu tires le piston……………………………………………………………………………………………………………

**Exercice 3** : (4 points)

Ahmed chimiste remarque que deux flacons ont perdu leur étiquette.il décide d’identifier les liquides à l’aide de la masse volumique. le flacon A contient 250ml, le flacon B Contient 330 ml. Les trois flacons ont une masse à vide de 131g.

Ahmed pose successivement les flacons contenant les liquides inconnus sur la balance et relève les masses suivantes :mA=506 et mB= 392g.

1-calculez la masse volumique des liquides…………………………………………………………………………………………

2-identifiez chaque liquide………………………………………………………………………………………………………………………………..

Les données :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Espèces chimique | éther | méthanol | chloroforme | trichloréthylène |
| Ρ(g/cm3) | 0.71 | 0.79 | 1.48 | 1.5 |