

E133_Beer Lambert_deroulement

Sur le bureau (de l'ordi) :

Dans « logiciels bureautique » : ouvrir un fichier type Libre Office

Ecrire en haut de la page : 101_Beer Lambert_E133_Nom1_Prenom1_Nom2_Prenom2

Copier / Enregistrer sous / Coller

Mon groupe est chargée de réaliser la solution n° ...

Préalable : Couleur boisson et absorption

Utilisation d'une pipette jaugée

Allumage spectromètre

Déroulement et notation le jour d'une épreuve expérimentale du BAC (spé)

Calcul du volume de solution mère à prélever (5 mn + 3mn de rab max)

Appeler le professeur

Puis rédaction :

Relation littérale, calcul, résultat (avec le bon nombre de chiffres significatifs, unité)

Appeler le professeur

Protocole de la dilution (10 mn)

Rédaction :

Appeler le professeur

(Mise en œuvre du protocole de la dilution) (10 mn)

Le prof note votre manière de manipuler

Profil spectral de la solution réalisée : feuille 1 de la notice (5 mn)

Le logiciel se trouve dans « Logiciel de physique chimie ».

Avant d'ouvrir le logiciel, allumer le spectrophotomètre Pasco : les diodes électroluminescentes de couleurs doivent clignoter !

Appeler le professeur

puis coller le spectre sur le fichier. (utiliser l'appareil photo du logiciel)

Tableau de valeurs C, A :

Appeler le prof, feuille 3 de la notice (30 mn)

et tracer de la courbe $A = f(C)$: Loi de Beer Lambert :

Appeler le professeur

Mesure pour la boisson : puis utiliser le réticule

Appeler le professeur

puis coller le tableau et la courbe (utiliser l'appareil photo du logiciel) sur le fichier.

Appeler le professeur

Phrase de conclusion :

Rédaction : La concentration molaire en E133 dans la boisson est :

Appeler le professeur

avant impression sur une seule feuille