

LABORATORIO DI CHIMICA : PROGRAMMA

2 A SERALE

PROF.SSA MARIA CURCIO

-Norme di comportamento in laboratorio di chimica

-Classificazione ed etichettatura dei prodotti chimici: regolamento CLP, sistema GHS. Pittogrammi,frasi H ,frasi P, avvertenze. Dispositivi di protezione individuale e collettivi. Stoccaggio e conservazione dei prodotti chimici.

-Vetreteria e attrezzature di laboratorio: uso del vetro, vetreria graduata,tarata , comune.

Strumenti di misura.Vetreteria tarata per riempimento e tarata per svuotamento.

Lettura del menisco ed errore di parallasse.

-Come si redige una relazione di laboratorio

-Differenza tra sostanza (elemento e composto) e miscuglio (miscuglio omogeneo e miscuglio eterogeneo)

-Legge della conservazione della massa (Lavoisier)

-Legge delle proporzioni definite (Proust)

-Tecniche di separazione per miscugli omogenei ed eterogenei:

Distillazione (principio del metodo e apparecchiatura)

Filtrazione (principio del metodo e attrezzature)

Cristallizzazione, estrazione con solventi.

Centrifugazione e sedimentazione.

Uso dell' imbuto separatore.

-Preparazioni di soluzioni a titolo noto, a concentrazione molare e concentrazione percentuale

-Metodi per misurare il pH

-Titolazione acido -base : reazione di neutralizzazione.