



Programma di laboratorio di chimica
2AS a.s. 2018/19.

Prof.ssa Roversi Cristina

Sicurezza nel lab. di chimica: normativa vigente rischio e pericolo, dispositivi di protezione individuali e collettivi. Analisi del regolamento di laboratorio. Rischi da gas, elettricità, acqua e prodotti chimici: etichettatura sostanze, pittogrammi di pericolo, frasi H e consigli P, schede di sicurezza.

Vetreteria e attrezzature: definizione e materiali, nome e utilizzo, lettura del menisco, errori di parallasse, differenza tra contenitori e strumenti di misura.

Definizione di miscuglio eterogeneo ed omogeneo con esempi pratici (dimostrativa)

Tecniche di separazione: cromatografia su carta, distillazione semplice e frazionata, estrazione con solvente, filtrazione, cristallizzazione, centrifugazione.

L'influenza della temperatura sulla solubilità, creazione di un grafico dell'influenza della temperatura sul nitrato di potassio.

Verifica sperimentale della legge di Lavoisier.

I segnali delle reazioni chimiche.

Polarità e miscibilità. Diluizioni.

Reattività metalli e non metalli.

Solubilità dei sali e identificazione di sali in soluzione.

Acidi e basi di uso comune, indicatori di pH, titolazione acido-base.

Elementi di elettrochimica: pila Daniell, elettrolisi dell'acqua.