

**PROGRAMMA DI CHIMICA E LABORATORIO A.S. 2017/18**

**CLASSE IA**

DOCENTI: PROF.SSA SARA SARRA, PROF.SSA LAURA BRUNI

UNITA' DI APPRENDIMENTO	CONTENUTI	ESERCITAZIONI LABORATORIALI
Misure e grandezze	Grandezze fondamentali e derivate Unità di misura Grandezze intensive ed estensive	Introduzione al laboratorio, norme di sicurezza, pericolosità delle sostanze. Misure di massa e di volume di solidi e liquidi
Sostanze pure e miscele di sostanze	Sistema, ambiente, miscugli omogenei ed eterogenei, sostanze pure.	Osservazione di miscugli  Metodi di separazione: cromatografia su carta di vari inchiostri; distillazione (visione video) Relazioni tecniche
Le proprietà delle sostanze	Stati di aggregazione e passaggi di stato Struttura fisica delle sostanze La densità	Cristallizzazione del cloruro di sodio Misurazione della densità di sostanze liquide (acqua, alcol) e di sostanze solide (plastica, ferro, spugna, pietra) Relazioni tecniche
Le trasformazioni chimiche	Significato di trasformazione chimica, reagenti e prodotti, classificazione delle reazioni chimiche, esempi tratti dalla vita quotidiana	Osservazione di reazioni chimiche
Le leggi ponderali	Legge di Lavoisier Legge di Proust Legge di Dalton	Verifica della legge di Lavoisier: reazione tra acido acetico e bicarbonato di sodio Relazione tecnica

GLI ALUNNI

I DOCENTI