

PROGRAMMA RECUPERO**Anno scolastico:****2017 – 2018**INSEGNANTE
MATERIA
CLASSETosi Sara – Monachella Angelo
Chimica

1G

MODULO	CONOSCENZE	ABILITA'
Lo studio della chimica: Il metodo scientifico e le grandezze fisiche	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere il metodo scientifico.•Conoscere le grandezze fisiche, il SI e gli strumenti di misura utilizzati in laboratorio	<ul style="list-style-type: none">•Saper applicare il metodo scientifico•Saper utilizzare in maniera corretta le unità di misura e gli strumenti di laboratorio
La materia : Sostanze pure e Miscele	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere il campo di studio della chimica•Comprendere che la materia non è continua•Conoscere le classificazioni della materia (in base allo stato fisico e distinzione sostanza pura – miscela)•Conoscere sistemi eterogenei ed omogenei e tecniche di separazione	<ul style="list-style-type: none">•Saper distinguere le sostanze pure semplici e complesse dalle miscele omogenee ed eterogenee anche con l'uso di modelli particolari•Saper applicare i metodi di separazione alle opportune miscele
Le trasformazioni della materia	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere la differenza tra le trasformazioni fisiche e le trasformazioni chimiche•Conoscere i passaggi di stato anche attraverso il modello cinetico-molecolare•Conoscere le caratteristiche delle reazioni chimiche	<ul style="list-style-type: none">•Utilizzare il modello cinetico – molecolare per interpretare le trasformazioni fisiche e chimiche.•Riconoscere la differenza tra le curve di riscaldamento/raffreddamento di una sostanza pura e di una miscela
La nomenclatura	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere la nomenclatura IUPAC e tradizionale dei principali composti•Conoscere le reazioni di formazione dei principali composti•Bilanciare le reazioni	<ul style="list-style-type: none">•Saper assegnare la nomenclatura IUPAC e tradizionale ai vari composti•Saper riconoscere quando una reazione è di sintesi, decomposizione, scambio o neutralizzazione•Saper bilanciare le reazioni
Verso il Microscopico	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere la legge di conservazione della massa e di Proust	<ul style="list-style-type: none">•Saper applicare la legge di conservazione della massa e di Proust•Saper ricavare in laboratorio i peso dei vari reagenti e prodotti applicando la legge di conservazione della massa.
Le soluzioni	<ul style="list-style-type: none">•Conoscere le soluzioni: percentuali in peso e in volume	<ul style="list-style-type: none">•Saper preparare soluzioni di data concentrazione