

ISTITUTO PROFESSIONALE PER L'INDUSTRIA E L'ARTIGIANATO

PROGRAMMA DI CHIMICA E LABORATORIO SVOLTO NELLA CLASSE II G

DALLE PROFESSORESSE: GORGONE MARGHERITA e MACRI' SILVIA

ANNO SCOLASTICO 2019-20

LA TAVOLA PERIODICA DEGLI  
ELEMENTI

Classificazione degli elementi.  
Energia di attivazione, affinità  
elettronica .Regola dell'ottetto  
Valenza.  
Alcune famiglie chimiche: metalli  
alcalini e alcalino terrosi, alogeni,  
gas nobili, metalli di transizione,  
lantanidi e attinidi.

IL LEGAME CHIMICO

Elettroni di valenza e strutture a punti.  
Regola dell'ottetto. Legame ionico.  
Legame covalente semplice, doppio,  
triplo.  
Legame metallico. Elettronegatività.  
Legame dativo. Polarità delle molecole.  
Legame idrogeno.

COMPOSTI CHIMICI E  
PRINCIPALI REAZIONI

Composti binari, ionici, binari  
covalenti.  
Composti ternari: ossiacidi, idrossidi e  
sali.  
Nomenclatura IUPAC e tradizionale.  
Classificazione delle reazioni chimiche  
Reazioni di sintesi, decomposizione,  
spostamento, doppio scambi

LA CONCENTRAZIONE DELLE  
SOLUZIONI

Percentuale in peso, in volume.Molarita'

Libro di testo:  
Chimica facile.  
Barbone Altavilla.  
Franco Lucisano editore

DATA

Firme docenti  
Firme alunni

