
SCANSIONE TEMPORALE III TRIMESTRE

Docente: **PATINI LAURA**

Materia: **SCIENZE INTEGRATE CHIMICA**

Classe: **IIG SERVIZIO SOCIO SANITARI**

Anno scolastico **2015 / 2016**

N. 2 ore settimanali nella classe

N	MODULI	UNITA' DIDATTICHE	PERIODO
8	Classificazione e nomenclatura dei composti chimici	<ul style="list-style-type: none">• Valenza e numero di ossidazione• Classificazione dei composti chimici• La nomenclatura dei composti inorganici: idruri, ossidi, anidridi, acidi, idrossidi e sali	III TRIM. dal 16/03 al 03/04
9	Le reazioni chimiche	<ul style="list-style-type: none">• Le reazioni chimiche e la loro classificazione• Le equazioni chimiche e il loro bilanciamento• Scambio di energia nelle reazioni chimiche• La velocità di reazione• Reazioni complete e reazioni reversibili• Chimica ed ambiente: nozioni su<ul style="list-style-type: none">– ciclo del carbonio e dell'ossigeno– smog– impoverimento dell'ozono stratosferico	III TRIM. dal 04/04 al 17/04
10	Gli acidi e le basi	<ul style="list-style-type: none">• Equilibrio chimico• Costante di equilibrio• Acidi e basi• Cenni sulle Teorie acido – base• Ionizzazione dell'acqua• Il pH• Forza degli acidi e delle basi• Cenni sulle reazioni acido- base	III TRIM. dal 18/04 al 01/05
11	L'elettrochimica	<ul style="list-style-type: none">• Concetto di ossidazione e di riduzione• Reazioni di ossido-riduzione• Cenni sulle celle elettrochimiche: pile, corrosione, elettrolisi	III TRIM. dal 02/05 al 15/05
12	Cenni di chimica organica	<ul style="list-style-type: none">• La chimica organica• Gli idrocarburi: struttura e proprietà• Processo di polimerizzazione: cenni	III TRIM. dal 15/05 al 08/06