
SCANSIONE TEMPORALE II TRIMESTRE

Docente: **PATINI LAURA**

Materia: **SCIENZE INTEGRATE CHIMICA**

Classe: **II M COSTRUZIONI AMBIENTE TERRITORIO**

Anno scolastico **2015/2016**

N. 3 ore settimanali nella classe

N	MODULI	UNITA' DIDATTICHE	PERIODO
3	Le Soluzioni	<ul style="list-style-type: none">• Soluzioni: soluto e solvente• Solubilità• Concentrazione delle soluzioni• Comportamento delle soluzioni	II TRIM.
4	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:<ul style="list-style-type: none">– il ciclo del carbonio e dell'ossigeno– smog– impoverimento dell'ozono stratosferico	II TRIM.
5	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	II TRIM.
6	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:<ul style="list-style-type: none">– il ciclo del carbonio e dell'ossigeno– smog– impoverimento dell'ozono stratosferico	II TRIM.