

GOMP  
O.P.T.A.

A.A. 2016/17  
Insegnamento  
Docente

CHIMICA  
Silvia ORLANDUCCI

Obiettivi Formativi	ITA	Apprendimento dei principi basilari della Chimica, in termini di conoscenza delle proprietà generali degli elementi, dei legami che definiscono la struttura dei composti e delle leggi fondamentali che ne regolano le trasformazioni chimiche e fisiche.
	ENG	Start learning chemistry with the basics. Learn what chemistry is, what chemists do, and why it's important to study chemistry. Who is a chemist? Chemists, scientists who study chemistry, examine the properties and composition of matter and the interactions between substances. Chemistry is closely related to physics and to biology. Chemistry and physics both are physical sciences. In fact, some texts define chemistry and physics exactly the same way.
Programma	ITA	Tavola periodica e proprietà degli elementi. Il legame chimico. Le equazioni chimiche. Lo stato gassoso. Lo stato solido. Lo stato liquido: soluzioni e proprietà. Termodinamica. L'equilibrio chimico in sistemi omogenei ed eterogenei. Equilibri acido-base. Reazioni di precipitazione, complessazione, redox. Elettrochimica. Cinetica chimica.
	ENG	Atoms and periodic table. The chemical bond. The chemical equations. The gaseous state. The solid state. The liquid state: solutions and properties. Chemical thermodynamics. The chemical equilibria in homogeneous and heterogeneous systems. Acid-base, precipitation, redox, complexation reactions and equilibria. Electrochemistry. Chemical kinetics.
Testi	ITA	Chimica generale di Petrucci, Herring, Ed. Piccin. Chimica di Kotz, Ed Edises. Stechiometria per la chimica generale di Lausarot e Vaglio, Ed. Piccin
	ENG	

Valutazione	Prova Scritta	x
	Prova Orale	x
	Prova Pratica	x
	Test Attitudinale	
	Valutazione Progetto	
	Valutazione Tirocinio	
	Valutazione in itinere	

*O Obiettivi formativi*  
*P Programma*  
*T Testi*  
*A Altre informazioni per la trasparenza*