ISTITUTO PARITARIO SANDRO PERTINI

ISTITUTO TECNICO SETTORE ECONOMICO

Indirizzo: AMMINISTRAZIONE, FINANZA E MARKETING

Articolazione: CHIMICA

Materia: SCIENZE INTEGRATE CHIMICA CLASSE: SECONDA

MESI ARGOMENTI		T							T	01110
	SETT	OTT	NOV	DIC	GEN	FEB	MAR	APR	MAG	GIUG
LA MATERIA E LE SUE PROPRIETA'	х									
Sostanze e miscugli	х									
Sistemi omogenei ed eterogenei	х									
Miscugli omogenei ed eterogenei	Х									
Passaggi di stato	Х									
Principali metodi di separazione dei miscugli	х									
L'ATOMO		Х								
Elementi e composti		Х								
La teoria atomica di Dalton e le leggi ponderali		Х								
L'atomo: protoni, neutroni ed elettroni		Х								
Gli elementi chimici e il numero atomico		Х								
Numero di massa e isotopi		Х								
Massa atomica relativa e unità di massa atomica		Х								
La configurazione elettronica		Х								
Gli ioni e la configurazione elettronica		Х								
LA TAVOLA PERIODICA			х							
Metalli e non metalli			Х							
Proprietà periodiche degli elementi			х							
I LEGAMI CHIMICI			х							
Gli ioni e il legame ionico			Х							
I legami covalenti			х							<u> </u>
La valenza			х							
Il legame dativo			Х							
Il legame metallico			Х							
La forma delle molecole			Х							
Le forze intermolecolari			Х							

LE LEGGI DEI GAS		х						·
Il modello del gas ideale		Х						
La legge di Boyle		х						
La legge di Charles		х						-
La legge di Gay-Lussac		х						-
La legge dei gas ideali		Х						
Equazione generale dei gas ideali		х						
Equazioni chimiche e moli		х						
LO STATO LIQUIDO E LE SOLUZIONI			Х					
Il passaggio dallo stato gassoso agli stati condensati			Х					
Lo stato liquido			Х					
Le soluzioni: solubilità e soluzioni sature			Х					
La concentrazione delle soluzioni			Х					
Le proprietà colligative delle soluzioni			Х					
NOMENCLATURA DEI COMPOSTI INORGANICI				Х				
Classificazione dei composti inorganici				Х				
La valenza e il numero di ossidazione				Х				
Nomenclatura tradizionale e nomenclatura IUPAC				Х				
I composti binari e ternari				Х				
LE REAZIONI CHIMICHE					х			
Le reazioni chimiche: reagenti e prodotti					х			
Il principio di conservazione della massa					х			
Equazioni chimiche e loro bilanciamento					Х			
Tipi di reazioni chimiche					Х			
Reazioni di ossido-riduzione					х			
L'elettrochimica: la pila e l'elettrolisi					х			
Reazioni esotermiche e reazioni endotermiche					х			
LA VELOCITA' DELLE REAZIONI CHIMICHE						Х		
Fattori che influenzano la velocità di reazione						Х		
Reazioni reversibili ed equilibrio chimico						Х		
La costante di equilibrio e la legge dell'azione di massa						Х		
Il principio dell'equilibrio mobile o di Le Châtelier						Х		
ACIDI E BASI							Х	
Acidi e basi secondo Arrhenius, Bronsted e Lowry, Lewis							Х	
Ionizzazione dell'acqua							х	
Misura del grado di acidità: la scala del pH							х	
La forza degli acidi e delle basi							х	
Misurazione del pH: gli indicatori							х	
Le reazioni di neutralizzazione							х	•

LA CHIMICA INORGANICA					Х
I composti organici					х
Gli idrocarburi					Х
I gruppi funzionali e i derivati degli idrocarburi					Х
Polimeri naturali e sintetici					Х
EDUCAZIONE CIVICA: La chimica sostenibile: i principi della green chemistry					Х