

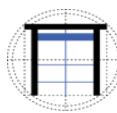
Anno scolastico 2024/25

PROGRAMMAZIONE CLASSE 2L

DOCENTE: Vivenzio E.- Malvisi E.

MATERIA: Chimica teoria e laboratorio

Conoscenze	Competenze	Tipologia delle prove di verifica per la valutazione	Obiettivi Minimi	Numerodelle prove
Ripasso primo anno: Grandezze fisiche Trasformazioni fisiche e chimiche. Struttura dell'atomo; Tavola Periodica : distinzione metalli non metalli. Caratteristiche degli elementi . Numero atomico e di massa. Configurazione elettronica. Elettroni di valenza	Saper distinguere gli elementi metallici e non. Saper determinare i livelli energetici elettronici. Saper leggere la tavola periodica. Saper Interpretare le caratteristiche degli elementi in base alla posizione nella tavola periodica.	Verifiche orali e verifiche scritte (valide per l'orale)	Saper leggere la tavolaperiodica. Saper determinare gli elettroni di valenza	2/3
Le molecole. Le reazioni chimiche	Saper riconoscere le formule Chimiche. Saper bilanciare le reazioni chimiche		Saper leggere le formule chimiche di molecole semplici Saper bilanciare reazioni chimiche semplici	
Legami chimici: covalenti (puro, polare), ionico. Elettronegativi	Saper riconoscere un legame chimico			



ESERCITAZIONI DI LABORATORIO	OBIETTIVI MINIMI	OBIETTIVI INIZIALMENTE FISSATI	TIPOLOGIA DELLE PROVE DI VERIFICA	NUMERO DELLE PROVE
SICUREZZA IN LABORATORIO	Riconoscere i pittogrammi e conoscere le norme di comportamento	Riconoscere i pittogrammi e conoscere le norme di comportamento	scritta	1
RIPASSO	Saper riconoscere la vetreria di laboratorio, sensibilità e portata degli strumenti Densità di un solido irregolare	Saper riconoscere la vetreria di laboratorio, sensibilità e portata degli strumenti Densità di un solido irregolare	Pratica	1/2
SAGGIO ALLA FIAMMA	Verificare le diverse colorazioni degli elementi mediante saggio alla fiamma saggio alla fiamma di campioni incogniti	Verificare le diverse colorazioni degli elementi mediante saggio alla fiamma saggio alla fiamma di campioni incogniti	Pratica	2
POLARITA' DELLE MOLECOLE	Saper riconoscere attraverso un semplice esperimento se una molecola è polare	Saper riconoscere attraverso un semplice esperimento se una molecola è polare	pratica	1
REAZIONI CHIMICHE	Verificare la reattività dei metalli e dei non metalli	Verificare la reattività dei metalli e dei non metalli	pratica	1
PROPRIETA' DELLE SOLUZIONI	Verificare la conducibilità elettrica delle soluzioni	Verificare la conducibilità elettrica delle soluzioni	pratica	1

UDA ED. CIVICA	UDA
Alimentazione (2 periodo)	Alla scoperta del laboratorio (1 periodo) Dall'idea al prodotto (2 periodo)

I Docenti

Elena Vivenzio
Elisa Malvisi