

	PROGRAMMA MINIMO	I. I. S. "M. BUNIVA" PINEROLO
---	-------------------------	--

MATERIA	Chimica
CLASSI	2 AFM

PRIMA DI COMINCIARE Prerequisiti	1) Sistema internazionale di misura – Multipli e sottomultipli – Notazione scientifica – Grandezze estensive: lunghezza, tempo, volume, massa, peso – Misure intensive: la densità – L’energia – Energia cinetica ed energia potenziale – Temperatura e calore Misure precise e misure accurate.
LE TRASFORMAZIONI FISICHE DELLA MATERIA	1) Sistemi omogenei ed eterogenei – Le sostanze pure e i miscugli – Miscugli eterogenei tra fasi differenti – La solubilità e la concentrazione delle soluzioni – Le concentrazioni percentuali: %m/m, &m/v , %v/v. – Gli stati di aggregazione – I metodi di separazione dei miscugli.
LA TEORIA CINETICO–MOLECO LARE	1) i passaggi di stato e la pressione - il principio di Avogadro – Il peso di un atomo e di una molecola.
DALLE TRASFORMAZIONI CHIMICHE ALLA TEORIA ATOMICA	1) Le trasformazioni fisiche e chimiche – Gli elementi e i composti - La legge della conservazione della massa – Il modello atomico di Dalton – Le particelle elementari: atomi, molecole e ioni – Molecole di composti e molecole di elementi – Composti e ioni -
LE PARTICELLE DELL’ATOMO E LA SUA STRUTTURA	1) Le particelle fondamentali dell’atomo – Il numero atomico, il numero di massa e gli isotopi 2) L’atomo di idrogeno secondo Bohr – L’elettronegatività – Proprietà chimiche e periodicità
I LEGAMI CHIMICI	1) Il legame ionico – Il legame covalente – Il legame covalente dativo – La scala dell’elettronegatività e i legami
NOMENCLATURA DEI COMPOSTI E PRINCIPALI REAZIONI CHIMICHE INORGANICHE	1) Nomi delle sostanze – La valenza e il numero di ossidazione – Classificazione dei composti inorganici: composti binari senza ossigeno – Sali binari – idruri – idracidi – Composti binari dell’ossigeno: perossidi, idrossidi, ossiacidi, Sali ternari. 2) Le reazioni chimiche inorganiche.