



COMPITI ESTIVI

CLASSE	1 ALG	DISCIPLINA	Scienze Naturali
DOCENTE	Prof.ssa Massa Anna Francesca	A.S.	2023/2024

Chimica

Ripetere Unità di misura: grandezze fondamentali e derivate

Sostanza pura, miscuglio omogeneo, eterogeneo

Le tecniche di separazione: cromatografia, centrifugazione, filtrazione, distillazione

I passaggi di stato

La struttura dell'atomo e le particelle subatomiche

Svolgere sul quaderno:

La tavola periodica: identifica in quale gruppo e periodo si trovano i seguenti elementi: Na, Cl, O, K, Ar, He, Fe, P, S, C, Ca, Mn, Mg, Zn, N.

Identifica se si tratta di un elemento o un composto: H_2O , Cl, HCl, Na, CH_4 , SO_3 , Fe, O_2

Scrivi e ripeti la legge di Dalton, Lavoisier, Proust

Calcola il numero di protoni, neutroni, elettroni dei seguenti ioni: Na^+ , O^{2-} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Cl^-

Esegui le seguenti conversioni:

- 3 Km = dm; 4,5 dam = mm; 5,78mm = nm; 6pm = mm; 34,5 μm = dm; 540hm = Gm

Calcolare il numero di moli di:

a) 3,65 g di HCl

b) 170 g di NaClO

c) 4,6 g di CH_4

d) 2,5 g di H_2SO_4

Calcola la massa molare:

a) $BaCO_3$

b) $Mg(HCO_3)_2$

c) $FeSO_4$

d) $Cu(OH)_2$

e) $Al_2(SO_4)_3$

f) $Fe(NO_2)_3$

g) $Pb(NO_3)_2$

- Calcola la massa in grammi di CH_4 sapendo che contiene 3,4 mol

Cesano Maderno, 15 l 06l 2024	Firma Docente	Anna Francesca Massa
Firme di tre studenti		