

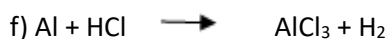
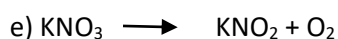
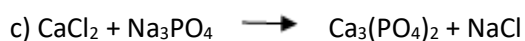
**COMPITI ESTIVI**

CLASSE	2ALG	DISCIPLINA	Scienze Naturali
DOCENTE	Prof.ssa Massa Anna Francesca	A.S.	2023/2024

CHIMICA:

Svolgere i seguenti esercizi sul quaderno

Bilanciare le seguenti reazioni:



Calcolare il numero di moli di:

a) 3,65 g di HCl

b) 170 g di NaClO

c) 4,6 g di CH₄

d) 2,5 g di H₂SO₄

Calcolare la molarità delle seguenti soluzioni acquose

a) 20 g di NaCl in 200 ml di soluzione

b) 58,5 g di NaCl in 1000 ml di soluzione

c) 5800 mg di NaCl in 500 ml di soluzione

Quante moli di NaHCO₃ sono contenuti in 4,0 L di una soluzione al 25% m/V?

In 15 kg di acqua sono disciolte 4 mol di HNO₃. Calcola la concentrazione percentuale in massa della soluzione.

Una soluzione, formata da 22,00 g di soluto in 750,00 g di acqua, ha una densità di 1,05 g/mL. Calcola la concentrazione % m/V della soluzione.

Calcola la molarità (M) di una soluzione di HNO₃ al 15 % m/V.

Ripetere la cellula eucariotica e procariotica.

Schematizza con una mappa concettuale con le diverse caratteristiche.

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