

## APPUNTI PER INTERROGAZIONE DI CHIMICA 1

La materia: schema sostanze pure elementi e composti  
miscugli eterogenei e soluzioni  
esempi di miscugli e soluzioni e come separarli  
le soluzioni: concentrazione e solubilità

L'atomo

struttura dell'atomo, nucleo e elettroni

elettroni negli orbitali

numero atomico, numero di massa e isotopi con esempi (H, C, U)

l'atomo nella storia fino ai giorni nostri (esperimento di Rutherford e i quark)

esperimento con macchina di Van der Graaf

## APPUNTI PER INTERROGAZIONE DI CHIMICA 2

La tavola periodica: chi l'ha scoperta, quanti atomi ci sono, cosa sono i gruppi e i periodi

I due tipi di legami chimici, spiega come avvengono e fai esempi con alcuni elementi che si legano con legame ionico o con legame covalente

Cosa dice il principio di Lavoisier? Come l'ha dimostrato?

In base al principio di Lavoisier correggi le seguenti reazioni



Spiega l'ossidazione e fai esempi

Differenza fra ossidazione e combustione

Spiega la combustione e scrivi la reazione di combustione del metano

Cos'è l'energia di attivazione in una reazione chimica?

Reazione esoenergetica ed endoenergetica. Che significa? Fai esempi.

Cos'è un acido e cos'è una base?

Esempi di sostanze di uso comune acide e basiche.

Come reagiscono un acido e una base quando sono uniti?

Scrivi la reazione relativa all'unione di HCl con NaOH. Cosa si ottiene?

Cos'è un indicatore? Come funziona?

Scrivi il nome e la formula di un acido e di una base

Cos'è il pH di una soluzione? Quanto vale?

Come si comporta l'acido cloridrico quando incontra lo zinco?

Descrivi l'esperimento, i reagenti, i prodotti, scrivendo anche la reazione chimica.