

# Copia di Chimica

\*Campo obbligatorio

Indirizzo email \*

Il tuo indirizzo email

Che differenza c'è tra numero atomico e numero di massa? \*

4 punti

La tua risposta

Una reazione esotermica libera calore \*

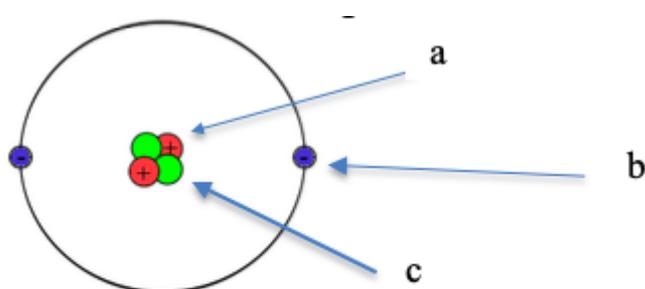
2 punti

vero

falso

Cosa indicano le frecce nel disegno in basso? \*

3 punti



**Modello di atomo**

La tua risposta



Richiedi accesso con autorizzazione alla modifica



Quali tra i seguenti sono fenomeni chimici? \*

4 punti

- la trasformazione del ghiaccio in acqua
- la trasformazione del vino in aceto
- la trasformazione del ferro in ruggine
- la trasformazione dell'acqua in vapore acqueo

Quali sono i principali prodotti che si formano durante una reazione di combustione?

3 punti

La tua risposta

Sapresti spiegare perché gli elementi che appartengono all'ottavo gruppo sono definiti gas nobili? \*

3 punti

La tua risposta

Una reazione endotermica libera calore \*

2 punti

- vero
- falso

Nella tavola periodica gli elementi sono ordinati: \*

2 punti

- secondo il colore
- secondo la loro importanza
- in ordine alfabetico
- secondo il numero atomico

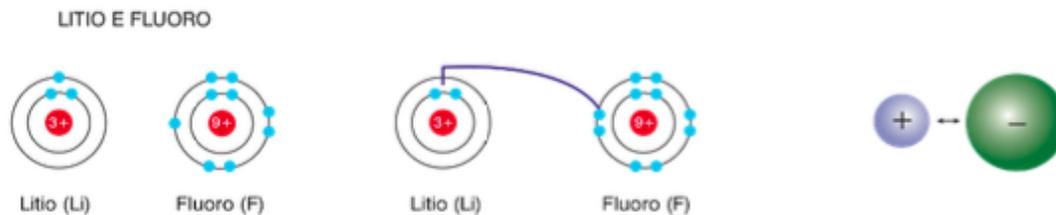


Richiedi accesso con autorizzazione alla modifica



Spiega cosa rappresenta la figura in basso e che tipo di legame rappresenta. \*

4 punti



La tua risposta

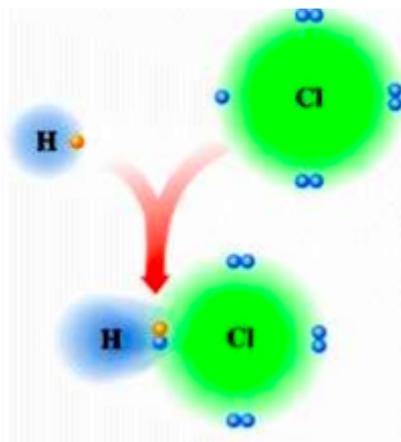
Quale caratteristica comune hanno gli elementi appartenenti ad uno stesso gruppo nella tavola periodica? \*

4 punti

La tua risposta

Spiega cosa rappresenta la figura in basso e che tipo di legame rappresenta. \*

4 punti



La tua risposta



Richiedi accesso con autorizzazione alla modifica

Se il carbonio ha numero atomico 6, a quale gruppo della tavola periodica appartiene? Spiega il perché. \* 3 punti

La tua risposta

Cosa si intende per ISOTOPO? \* 2 punti

La tua risposta

Pagina 1 di 1

Invia

Non inviare mai le password tramite Moduli Google.

Questo modulo è stato creato all'interno di Istituto Comprensivo di Granarolo. [Segnala una violazione](#)

Google Moduli



Richiedi accesso con autorizzazione alla modifica