

Data _____ Classe _____ Ora inizio _____

Nome _____ Cognome _____ Ora consegna _____

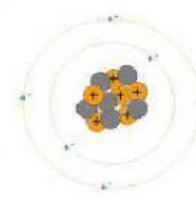
1. Qual è la definizione di unità di massa atomica u?:

- a) è uguale a 1/16 della massa dell'atomo di ossigeno ^{16}O
- b) è la massa di un atomo di carbonio
- c) è la massa di un atomo di idrogeno ^1H
- d) è uguale a 1/12 della massa dell'atomo di ^{12}C
- e) è uguale a 1/12 della massa molecolare del NaCl

2. Cosa si intende per isotopi?

- a) sono atomi di elementi diversi con uguale numero di massa (A) e uguale numero atomico (Z)
- b) sono atomi dello stesso elemento con diverso numero atomico (Z)
- c) sono atomi di uno stesso elemento con lo stesso numero atomico (Z) e diverso numero di massa (A)
- d) sono gli anioni di un elemento chimico
- e) sono atomi di elementi diversi con uguale numero atomico (Z)

4. Descrivi e indica l'isotopo di idrogeno ^2_1H



6. Calcola le masse molecolari dei seguenti composti:

- a) NaCl
- b) HNO_3
- c) $\text{Cu}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$
- d) $\text{Fe}(\text{SCN})_3$