

Data _____ Classe _____ Ora inizio _____

Nome _____ Cognome _____ Ora consegna _____

1. Cosa sono gli elettroni?:

- a) particelle cariche positivamente
- b) particelle cariche negativamente
- c) particelle prive di carica
- d) particelle atomiche presenti nel nucleo

2. L'atomo secondo Dalton:

- a) È una particella carica la cui massa occupa tutto il volume
- b) È una particella indivisibile la cui massa occupa tutto il volume
- c) È costituito da protoni, neutroni ed elettroni
- d) È costituita da un nucleo in cui è concentrata la massa
- e) È rappresentato da una sfera positiva in cui sono dispersi gli elettroni

3. L'atomo secondo Rutherford:

- a) È rappresentato da una sfera positiva in cui sono dispersi gli elettroni
- b) Viene chiamato anche modello a panettone
- c) Viene chiamato anche modello orbitante
- d) È rappresentato da nucleo centrale e uno spazio vuoto in cui orbitano gli elettroni
- e) È rappresentato da una particella indivisibile la cui massa occupa tutto il volume

4. Cosa si intende per numero di massa?

- a) corrisponde alla somma dei protoni e degli elettroni presenti in un atomo
- b) corrisponde al numero degli elettroni presenti in un atomo
- c) corrisponde alla somma di elettroni e neutroni presenti in un atomo
- d) corrisponde alla somma dei protoni e dei neutroni presenti in un atomo
- e) corrisponde al numero dei protoni che in un atomo neutro è uguale al numero degli elettroni

5. Determina il numero di protoni, neutroni ed elettroni di:

a) ^{40}Ca

n° protoni =

n° elettroni =

n° neutroni =

b) $^{40}\text{Ca}^{2+}$

n° protoni =

n° elettroni =

n° neutroni =

c) ^{200}Hg

n° protoni =

n° elettroni =

n° neutroni =

d) $^{19}\text{F}^{-}$

n° protoni =

n° elettroni =

n° neutroni =