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, neuroni ed elettroni di:

a) ^{40}Ca
n° protoni =
n° elettroni =
n° neutroni =

b) $^{40}Ca^{2+}$
n° protoni =
n° elettroni =
n° neutroni =

c) ^{200}Hg
n° protoni =
n° elettroni =
n° neutroni =

d) $^{19}F^{-}$
n° protoni =
n° elettroni =
n° neutroni =

LIVEWORKSHEETS