






Corso: 
 Professore: 
 Data: 
 Frequenza (s): 
 Timeout (s): 
 Contatore: 
 Risposte pervenute:

Quesiti	Risposte giuste	
Quale delle seguenti affermazioni e' ERRATA:	75.6%	
Il numero atomico rappresenta:	68.9%	
Due atomi sono isotopi dello stesso elemento se hanno:	86.7%	
Il peso atomico di un elemento e':	40%	
Preso un atomo con Z=10 e PA= 20 dire quale delle affermazioni seguenti e	46.7%	

## Quale delle seguenti affermazioni e' ERRATA:

R. **75.6%**

- i protoni e gli elettroni hanno carica uguale ed opposta
- protoni e neutroni hanno circa la stessa massa
- gli elettroni hanno massa trascurabile rispetto a quella di protoni e neutroni
- **Il numero di massa si ottiene sommando il numero degli elettroni e dei protoni**

## Il numero atomico rappresenta:

R. **68,9%**

- la massa relativa di un atomo
- il numero di atomi in una mole
- **il numero di protoni in un atomo**
- la somma di neutroni e protoni in un atomo

## Due atomi sono isotopi dello stesso elemento se hanno:

R. **86.7%**

- **diverso numero di neutroni, ma lo stesso numero atomico**
- lo stesso numero di elettroni
- lo stesso numero di massa
- diverso numero atomico, ma lo stesso numero di neutroni
- diverso numero di protoni

# Il peso atomico di un elemento e':

R. **40%**

- la massa di un suo atomo espressa in grammi
- **la massa atomica ottenuta attraverso una media pesata delle masse degli isotopi dell'elemento**
- il numero di massa espresso in grammi
- la massa dell'isotopo piu abbondante in natura, espressa in u.m.a.
- la massa di una mole

**Preso un atomo con  $Z=10$  e  $PA= 20$  dire quale delle affermazioni seguenti e' ERRATA?**

R. **46.7%**

- l'atomo ha 10 protoni
- attorno al nucleo ruotano 10 elettroni
- **la massa atomica e' 20 volte la massa di un atomo dell'isotopo 12 del Carbonio**
- il nucleo contiene anche 10 neutroni