

Corso:

Chimica ▼

Professore:

Palmas ▼

Data:

24-10-2014 ▼

Frequenza (s):

5

Timeout (s):

360

Contatore

3

Risposte pervenute

36

Quesiti	Risposte giuste	
Nella formazione di un legame chimico tra due atomi:	61.1%	
Dire quale di queste affermazioni e' VERA	52.8%	
Dire quale di queste affermazioni è FALSA	61.1%	
La formula del composto ionico MgBr <sub>2</sub> indica	47.2%	
Il composto formato da ioni Cu (2+) e ioni S(2-) ha formula:	77.8%	
atomo di Ossigeno (O) differisce da uno ione ossigeno O(2-) in quanto l'atomo neutro ha:	36.1%	
In una molecola di azoto (Z=7), quale legame tiene uniti i due atomi?	69.4%	
Sulla base della struttura dell'atomo di zolfo S (Z=16; VI gruppo A) dire quanti legami puo' fare:	58.3%	
Dire quale tra le seguenti affermazioni e' FALSA	63.9%	

# Nella formazione di un legame chimico tra due atomi:

R. **61.1%**

- I due atomi mettono in compartecipazione i nuclei
- **La forza di attrazione elettrostatica tiene vicini gli atomi**
- Almeno uno dei due atomi deve necessariamente raggiungere la configurazione di gas nobile
- L'energia di ionizzazione degli atomi deve diminuire per consentire il raggiungimento di uno stato stabile

**Dire quale di queste affermazioni e' VERA:**

**R. 52.8%**

- Se due atomi hanno la stessa configurazione elettronica, tra essi non si puo' instaurare un legame chimico
- Un atomo non puo' fare legami usando gli orbitali completi dello strato piu' esterno
- Un atomo non puo' fare legami se gli orbitali dello strato piu' esterno sono incompleti
- Un atomo non puo' fare legami quando gli orbitali dell'ultimo livello sono tutti pieni
- **Il legame tra due atomi con la stessa configurazione elettronica sarà sicuramente apolare**

## **Dire quale di queste affermazioni e' FALSA:**

**R.61.1%**

- Il legame covalente comporta sempre la equa condivisione della coppia di elettroni di legame tra i due atomi
- Il legame ionico e' tipico dei sali
- I sali sono solidi cristallini che, allo stato fuso, conducono la corrente elettrica
- Il legame dativo comporta la condivisione di una coppia di elettroni di legame tra i due atomi

**La formula del composto ionico MgBr<sub>2</sub> indica :**

**R.47.2%**

- il numero di ioni che costituiscono la molecola del composto
- **il rapporto minimo tra gli ioni di segno opposto**
- il tipo di reticolo cristallino
- il tipo di legame tra gli atomi

**Il composto formato da ioni Cu (2+) e ioni S(2-) ha formula:**

**R.77.8%**

- **CuS;**
- **Cu<sub>2</sub>S;**
- **CuS<sub>2</sub>**
- **C<sub>2</sub>S<sub>2</sub>**
- **Cu<sub>2</sub>S<sub>2</sub>**

**Un atomo di Ossigeno (O) differisce da uno ione ossigeno O(2-) in quanto lo ione ha:**

**R. xxx%\***

- meno elettroni, ma lo stesso numero di neutroni
- **piu' elettroni, pur mantenendo lo stesso numero di protoni**
- piu' neutroni
- meno protoni
- piu' elettroni e piu' protoni

\*% Da non considerare perché c'era un errore nel testo della domanda

In una molecola di azoto ( $Z=7$ ) , quale legame tiene uniti i due atomi? :

R. **69.4%**

- ionico
- covalente polare
- dativo
- **covalente apolare**

**Sulla base della struttura dell'atomo di S ( $Z=16$ ; gruppo VI A) dire quanti legami puo' fare:**

**R.58.3%**

- uno ionico con gli elettroni dell'orbitale 3s, e 2 dativi con gli elettroni dell'orbitale 4px e 4py
- due ionici o covalenti con gli elettroni dell'orbitale 4s, e 2 dativi con gli elettroni dell'orbitale 4px e 4py
- **due ionici o covalenti con gli elettroni degli orbitali 3py e 3pz, e 2 dativi con quelli dell'orbitale 3s e 3px**
- due ionici o covalenti con gli elettroni dell'orbitale 3s, e 2 dativi con gli elettroni dell'orbitale 3px e 3py

**Dire quale tra le seguenti affermazioni e' FALSA:**

**R. 63.9%**

- un legame di tipo sigma puo' comportare la sovrapposizione di due orbitali p
- un legame puo' essere di tipo pi greco solo se tra gli stessi atomi esiste anche un legame sigma
- **un legame puo' essere di tipo sigma solo se tra gli stessi atomi esiste anche un legame pi greco**
- la sovrapposizione dei due orbitali coinvolti in un legame sigma e' maggiore che non quella di due orbitali coinvolti in un legame pi greco