

Autoverifica Chimica Generale ed Inorganica 12 11 2016

1. Il sodio è un (metallo, metalloide, non metallo)_____ con simbolo____numero atomico 11 che appartiene al gruppo_____ e periodo_____della tavola periodica. L'elemento ha _____ protoni nel nucleo, ha configurazione elettronica _____ e _____ elettroni di valenza nel guscio esterno.

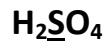
2. Si forma sempre un legame ionico tra:

- A - metalli alcalini e alogeni
- B - atomi di non metalli
- C - atomi di differente elettronegatività
- D - atomi metallici

3. Assegnare caso per caso la formula ed il nome ai seguenti composti ionici composto ed agli ioni costituenti, *secondo l'esempio riportato nella prima riga.*

Li^+	litio	NO_3^-	nitrato	Nitrato di litio	$LiNO_3$
K^+		MnO_4^-			
				Clorato di sodio	
Fe^{2+}		Cl^-			
				Acetato di rame(II)	
					$CaSO_3$
				Solfato d'argento	
Li^+		H^-			
					$ZnBr_2$
				Diidrogenofosfato di sodio	
Al^{3+}		ClO_4^-			
				Solfuro d'ammonio	
					$Co(NO_3)_2 \cdot 6 H_2O$
Na^+		OH^-			

4. Assegnare il numero di ossidazione agli elementi sottolineati nei seguenti composti:



5. Scrivere la formula di Lewis per il tetracloruro di carbonio e descriverne la geometria molecolare sulla base della teoria *VSEPR*.

6 - La specie S^{2-} è isoelettronica con:

- A) Ne
- B) Cl^-
- C) F^-

7. Sapendo che la dimensione dell'atomo di S è di 1.04 Å, prevedere quale tra i valori sotto riportati si riferisce alla dimensione dello ione solfuro:

- A) 1.04 Å
- B) 1.84 Å
- C) - 1.04 Å
- D) 0.91 Å