



PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN MEDICINA VETERINARIA

Anno Accademico 2017/2018

Test di Chimica

- 1. Individuare la reazione di decomposizione.**
 - $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
 - $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{HBr}$
 - $\text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2 \text{Cl}^-$
 - $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$
 - $\text{Ni} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{NiCl}_2 + \text{H}_2$
- 2. La configurazione elettronica del Cloro (n°atomico 17) è rappresentata da:**
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
 - $1s^2 2s^2 2p^6$
 - $1s^2 2s^2 2p^3$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^3 3p^4$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- 3. L'idrossido di sodio reagisce con l'acido cloridrico per dare:**
 - cloruro di sodio e acqua
 - ipoclorito di sodio e acqua
 - ossido di sodio e acqua
 - cloro e acqua
 - ossido di sodio e cloro
- 4. La combustione completa di un alcano in eccesso di ossigeno produce:**
 - anidride carbonica e acqua
 - un alchene e monossido di carbonio
 - un alchino e acqua
 - un chetone e un'aldeide
 - anidride carbonica e monossido di carbonio
- 5. Individuare quale tra le seguenti affermazioni sui legami chimici è FALSA.**
 - I legami chimici possono formarsi solo tra sostanze allo stato liquido
 - I legami chimici possono formarsi tra atomi di carbonio
 - I legami chimici possono formarsi tra atomi diversi tra loro
 - I legami chimici possono essere di tipo covalente polare
 - I legami chimici caratterizzano tutti i composti chimici
- 6. Il trizio è un isotopo dell'idrogeno. Sapendo che il suo numero di massa è 3 è possibile affermare che:**
 - il nucleo del trizio è formato da un protone e due neutroni
 - il nucleo del trizio è formato da tre protoni
 - il numero atomico del trizio è due
 - la massa atomica del trizio è 1 u
 - il trizio ha la stessa configurazione elettronica del litio