



PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN MEDICINA VETERINARIA

Anno Accademico 2012/2013

Test di Chimica

- 1. Quale è la formula bruta del solfito d'ammonio?**
 - A) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
 - B) $(\text{NH}_3)_2\text{SO}_4$
 - C) NH_3SO_4
 - D) NH_3SO_3
 - E) $(\text{NH})_4\text{SO}_4$
- 2. Quale è la reazione che avviene nello stomaco a seguito della ingestione di bicarbonato di sodio come antiacido?**
 - A) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - B) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{Na}_2\text{Cl} + \text{CO}_2 + \text{OH}^-$
 - C) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaClO}_3 + \text{CO} + \text{HO}$
 - D) $\text{NaH}_2\text{CO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_3\text{CO}_3$
 - E) $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{NaClO} + \text{CO}_2 + \text{H}_2$
- 3. Una molecola di acqua ed una molecola di anidride carbonica danno origine a:**
 - A) acido carbonico
 - B) ossido di carbonio
 - C) idrossido di carbonio
 - D) acetaldeide
 - E) acido formico
- 4. Quanti atomi di ossigeno sono presenti in una molecola di fosfato calcico?**
 - A) 8
 - B) 10
 - C) 9
 - D) 12
 - E) 6
- 5. La formula bruta del bicarbonato di potassio è:**
 - A) KHCO_3
 - B) KHCO_4
 - C) KHSO_3
 - D) KCO_3
 - E) K_2CO_3
- 6. Calcolare la molarità di una soluzione ottenuta sciogliendo 49 g di H_2SO_4 (98 u.m.a.) in 250 ml di acqua.**
 - A) 2,0 M
 - B) 1,0 M
 - C) 0,2 M
 - D) 4,0 M
 - E) 0,1 M