



PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN MEDICINA VETERINARIA

Anno Accademico 2016/2017

Test di Chimica

1. **Quale dei seguenti composti è un elettrolita?**
 - A) Nitrato di potassio
 - B) Glucosio
 - C) Esano
 - D) Butano
 - E) Fenolo

2. **Il legame ionico è un legame:**
 - A) di natura elettrostatica che si instaura tra ioni di segno opposto
 - B) che si instaura tra atomi metallici
 - C) apolare
 - D) in cui gli elettroni vengono condivisi tra due atomi uguali
 - E) intermolecolare

3. **La combustione dell'idrogeno in aria produce prevalentemente:**
 - A) acqua
 - B) ossidi di azoto
 - C) ossidi di zolfo
 - D) ammoniaca
 - E) anidride carbonica

4. **In che cosa consiste la massa atomica relativa di un atomo?**
 - A) Nel rapporto tra la massa dell'atomo in esame e la dodicesima parte della massa dell'isotopo 12 del carbonio
 - B) Nella massa di un atomo espressa in grammi
 - C) Nel rapporto tra la massa dell'atomo in esame e la sedicesima parte della massa dell'isotopo 16 dell'ossigeno
 - D) Nella massa di una mole di atomi dell'elemento in esame
 - E) Nessuna delle altre alternative è corretta

5. **Quale legame tiene uniti l'atomo di bromo e l'atomo di idrogeno nel composto HBr?**
 - A) Covalente polare
 - B) Ionico
 - C) Dativo
 - D) Idrogeno
 - E) Covalente puro

6. **L'anione dicromato CrO_4^{2-} si trasforma nel catione Cr^{3+} e in questa reazione l'atomo di Cr:**
 - A) passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si riduce
 - B) passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si ossida
 - C) passa da numero di ossidazione +4 a +3 e si riduce
 - D) passa da numero di ossidazione -2 a +3 e si riduce
 - E) passa da numero di ossidazione +6 a +3 e si ossida