



**PROVA DI AMMISSIONE AL CORSO DI LAUREA IN MEDICINA VETERINARIA**

Anno Accademico 2018/2019

**Test di Chimica**

- 1. I ponti idrogeno che determinano elevata coesione tra molecole di acqua si formano tra:**
  - A) un atomo di idrogeno e un atomo di ossigeno di molecole diverse
  - B) due atomi di idrogeno della stessa molecola
  - C) due atomi di idrogeno di molecole diverse
  - D) due atomi di ossigeno di molecole diverse
  - E) un atomo di idrogeno e uno di ossigeno della stessa molecola
- 2. Se una beuta viene riempita completamente con acqua a 4 °C, ha un peso di 240 g mentre se viene riempita completamente con glicole etilenico a 37 °C ha un peso di 260 g. Sapendo che la beuta pesa 40 g, qual è la densità del glicole etilenico a 37 °C, espressa in g/cm<sup>3</sup>?**
  - A) 1,10
  - B) 1,08
  - C) 0,92
  - D) 0,91
  - E) 2,20
- 3. Quanti litri di ossigeno sono necessari per la combustione completa di 5,50 L di etilene (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>) considerando i gas alle stesse condizioni di pressione e temperatura?**
  - A) 16,5 L
  - B) 5,50 L
  - C) 22,4 L
  - D) 11,0 L
  - E) 2,75 L
- 4. La forma geometrica della molecola di fosfina PH<sub>3</sub> è:**
  - A) piramidale trigonale
  - B) tetraedrica
  - C) piegata
  - D) trigonale planare
  - E) lineare
- 5. Secondo il principio di Avogadro volumi uguali di gas diversi, misurati nelle stesse condizioni di pressione e temperatura:**
  - A) contengono lo stesso numero di particelle
  - B) hanno la stessa massa
  - C) contengono sempre lo stesso numero di atomi
  - D) contengono sempre  $6,02 \times 10^{23}$  particelle
  - E) contengono un numero di particelle proporzionale al numero atomico dei gas