

**Prova Scritta del Corso di Chimica Generale ed Inorganica**  
**Corso di Laurea in Tecniche Erboristiche**  
**Anno Accademico 2009/2010 – 21 Settembre 2010**

Cognome \_\_\_\_\_ Nome \_\_\_\_\_

Anno di Immatricolazione \_\_\_\_\_

**Esercizio 1:** 12.0 ml di una soluzione di solfato di sodio al 10% in peso presentano una densità di 1.011 g/ml. Calcolare la molarità e la molalità della soluzione

M = \_\_\_\_\_; m = \_\_\_\_\_.

**Esercizio 2:** Calcolare la pressione osmotica a 20°C di una soluzione ottenuta sciogliendo 20.0 g di  $K_3PO_4$  in 1.2 l di acqua (si trascuri la variazione di volume).

$\pi$  = \_\_\_\_\_.

**Esercizio 3:**

**Esercizio 4:**

**Esercizio 5:**