1) Quante moli di MgO sono contenute in 20 g di MgO?

A) 20 B) 2 C) 1 D) 0,5

**2) Una soluzione 1 M di ioni H+ ha un pH di:**

1. 1
2. 3
3. 6
4. 9
5. **Il punto di ebollizione di una soluzione salina:**
6. è minore di quello dell’acqua pura
7. è maggiore di quello dell’acqua pura
8. è uguale a quello dell’acqua

4) Quale delle seguenti affermazioni è vera: L’elemento Ossigeno

1. per raggiungere l’otteto deve acquistare 3 elettroni
2. è un metallo
3. forma generalmente 2 legami con altri atomi per raggiungere la stabilità
4. ha 7 elettroni nel guscio di valenza

 **5. Qual’è la formula del Fluoruro di Calcio?**

A. Ca2F B. CaF C. CaF2 D. Ca2F2

**6)Quale tra i seguenti elementi è il più elettronegativo:**

A. Mg B. C C. O D. F

7) Se la concentrazione di OH- è 10-3 M quant’è il pH?

A. 3 B. 10 C. 11 D. 10-7

**8) Il fatto che una cellula messa in acqua scoppia è dovuto:**

1. alle caratteristiche dell’acqua
2. alla pressione osmotica
3. al fatto che la membrana non lascia passare l’acqua
4. al fatto che si alza il punto di ebollizione dell’acqua

**9) Il legame estere coinvolge:**

1. Una funzione aminica e una carbossilica
2. Due funzioni carbossiliche
3. Una funzione carbonilica e un’alcolica
4. Una funzione alcolica e una carbossilica

**10)Quale delle seguenti affermazioni non è corretta:**

A. L’acido arachidonico è il precursore degli eicosanoidi tra cui le prostaglandine

B. L’acido arachidonico ha 20 atomi di C

C. L’acido arachidonico è un acido grasso saturo

D. L’acido arachidonico è un acido grasso insaturo

11) **Il legame estere coinvolge:**

1. Una funzione aminica e una carbossilica
2. Due funzioni carbossiliche
3. Una funzione carbonilica e un’alcolica
4. Una funzione alcolica e una carbossilica