

- 3) > 6 e < 8
4) < 7
5) > 7 per soluzioni concentrate, < 7 per soluzioni diluite
- 34. Quale di queste affermazioni e' CORRETTA?**
1) A pH = 8 si ha la stessa concentrazione di H⁺ e OH⁻
2) A pH = 8 la concentrazione di H⁺ e' maggiore di quella di OH⁻
3) A pH = 8 la concentrazione di OH⁻ e' maggiore di quella di H⁺
4) Il pH non dipende dalla concentrazione di OH⁻
5) A pH = 8 non vi sono H⁺ e OH⁻
- 35. La sostanza NaOH puo' formare un sale reagendo con:**
1) NH₃
2) HBr
3) CH₄
4) H₂
5) H₂O
- 36. Il numero di atomi di H presenti in un alchene contenente n atomi di C e':**
1) $n + 2$
2) $2n + 2$
3) $2n - 2$
4) $2n$
5) $n - 2$
- 37. A quanti gradi centigradi corrisponde lo zero assoluto?**
1) 0°C.
2) 173°C.
3) -100°C.
4) -173°C.
5) -273°C.
- 38. Una soluzione di acqua e sale da cucina congela:**
1) a 0°.
2) al di sopra di 0°.
3) al di sotto di 0°.
4) solo a 0 gradi Kelvin.
5) solo al di sotto di 0 gradi Kelvin.
- 39. Una kilocaloria è la quantità di energia che:**
1) permette di correre per un kilometro.
2) se ingerita con alimenti, fa ingrassare di un kilogrammo.
3) è contenuta in un kilogrammo di zucchero.
4) innalza di un grado la temperatura di un litro d'acqua.
5) innalza di un grado la temperatura corporea.
- 40. Valutare le seguenti affermazioni: la struttura primaria di una proteina e' determinata da: (A)legami a idrogeno; (B)legami covalenti; (C)interazioni idrofobiche; (D)legami disolfuro; (E)forze di Van der Waals.
UNA SOLA delle seguenti opzioni e' giusta: quale?**
La struttura primaria di una proteina e' determinata da legami:
1) di tipo B e A
2) di tipo B
3) di tipo B e D
4) di tipo B e C
5) di tipo B e E
- 41. Una molecola di lipide semplice e' composta da glicerolo e acidi grassi in rapporto:**
1) uno/uno
2) uno/due
3) tre/tre
4) uno/tre
5) uno/quattro
- 42. Sapendo che il numero atomico di un dato elemento e' 16, indicare quale dei seguenti valori e' quello corrispondente al suo numero di ossidazione massimo:**
1) +3
2) +4
3) +5