

- 74** In un dato filo conduttore percorso da corrente, se cambia la differenza di potenziale elettrico tra i suoi estremi cambia anche l'intensità della corrente elettrica, però rimane costante:
- A** il prodotto fra la prima e la seconda grandezza
 - B** il prodotto fra la prima e il quadrato della seconda grandezza
 - C** il prodotto fra la seconda e il quadrato della prima grandezza
 - D** il rapporto fra le due grandezze
 - E** la somma delle due grandezze
- 75** In una cella elettrolitica l'intensità di corrente che attraversa la soluzione, quando tra gli elettrodi si applica una differenza di potenziale, è dovuta:
- A** al moto d'insieme di ioni positivi e negativi
 - B** al moto d'insieme solo degli ioni positivi
 - C** al moto d'insieme solo degli ioni negativi
 - D** all'agitazione termica degli ioni positivi
 - E** al moto d'insieme degli elettroni
- 76** Quanti grammi pesano 11,2 l di CH_4 con $T = 0^\circ\text{C}$ e $P = 1 \text{ atm}$?
- A** 10 **B** 8 **C** 16 **D** 11 **E** 12
- 77** Specificare quale delle seguenti soluzioni acquose ha la più alta temperatura di ebollizione.
- A** Nitrato di calcio 0,4 molale
 - B** Cloruro di sodio 0,3 molale
 - C** Cloruro di potassio 0,1 molale
 - D** Solfato di sodio 0,3 molale
 - E** Glucosio 0,4 molale
- 78** Data la reazione $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$, i grammi di O_2 che reagiscono con una mole di CH_4 sono:
- A** 64 **B** 2 **C** 16 **D** 32 **E** 4
- 79** Il cloruro di sodio, il carbonato di sodio e il cloruro d'ammonio sono sostanze che in soluzione acquosa:
- A** danno soluzioni neutre
 - B** si dissociano completamente solo a diluizione grande
 - C** precipitano
 - D** danno soluzioni acide
 - E** danno soluzioni con pH diversi
- 80** Quale sale si ottiene per reazione dello zinco metallico con acido perclorico?
- A** $\text{Zn}(\text{ClO}_2)_2$
 - B** ZnCr_2O_7
 - C** $\text{Zn}(\text{ClO}_4)_2$
 - D** $\text{Zn}(\text{OH})_2$
 - E** Zn_2Cl_2