

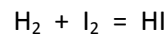
COMPITO 4

Esercizio 1

Calcolare la tensione di vapore a 30 °C di una soluzione acquosa di un composto organico (C₈H₈O) all'11,2% in peso (P₀ (a T= 30°C) = 4199 Pa)

Esercizio 2

45 g di iodio molecolare e 2,0 g di idrogeno molecolare sono scaldati a 400 °C. Quando si stabilisce l'equilibrio della reazione sono presenti nella miscela 1,9 g di iodio. Calcolare la costante di equilibrio della reazione nella stessa temperatura. La reazione, da bilanciare, è:



Esercizio 3

Calcolare il pH e il grado di idrolisi di una soluzione 5,5*10⁻² M di (CH₃COO)₂Ca [K_a(CH₃COOH) = 1.80*10⁻⁵].

Esercizio 4

Calcolare la percentuale in peso degli elementi del composto C₅H₅N

Esercizio 5

Quanti grammi di FeSO₄*7H₂O sono necessari per ridurre 2,00 grammi di K₂Cr₂O₇ disciolti in soluzione acida? La reazione (da bilanciare) è:

