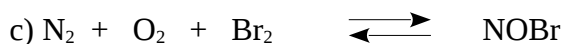
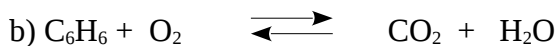
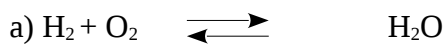


ESERCIZI SULL'EQUILIBRIO

28 novembre 2016

1) Bilanciare e scrivere le espressioni dell'equilibrio per le seguenti reazioni in fase gassosa:



2) La benzaldeide si può ottenere dall'alcol benzilico secondo la reazione:



alcol benzilico

benzaldeide

La reazione avviene a 520K e il valore della costante di equilibrio a quella temperatura è 0,558. Supponendo che 1,20g di alcol benzilico vengano messi in un recipiente da 2,00L, quante moli per litro di benzaldeide verranno prodotte all'equilibrio?

3) 0,001 moli di acido acetico vengono sciolte in acqua per un volume totale della soluzione di 250mL. Calcolare la concentrazione di H_3O^+ e di acido acetico all'equilibrio, sapendo che la costante $K = 1,76 \cdot 10^{-5}$

4) L'aspirina (acido acetilsalicilico) ha una K_a di $3 \cdot 10^{-4}$. Calcolare la concentrazione di H_3O^+ all'equilibrio sciogliendo 0,65g di acido acetilsalicilico in acqua e diluendo a 50,0mL. (La formula bruta dell'acido acetilsalicilico è $\text{HC}_9\text{H}_7\text{O}_4$)