

ACIDI E BASI

ESERCIZI:

per qualsiasi chiarimento utilizzare la chat di Moodle oppure inviatemi una a mail al seguente indirizzo: scarpianantonio@itnautico.edu.it

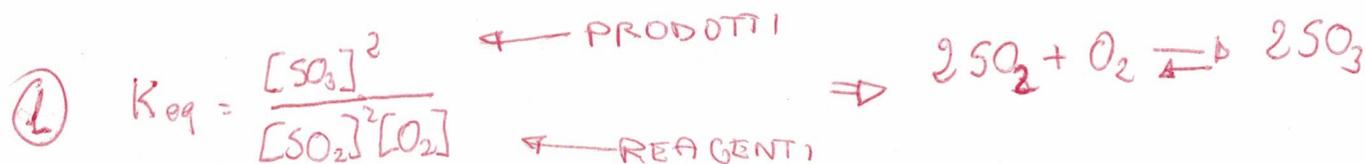
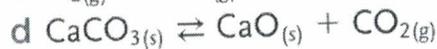
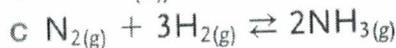
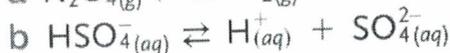
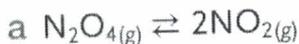
1 Scrivi la reazione corrispondente alla seguente equazione sapendo che tutte le sostanze sono allo stato gassoso:

$$K_{eq} = \frac{[SO_3]^2}{[SO_2]^2 \cdot [O_2]}$$

Il valore della K_{eq} a 25 °C è $1,6 \cdot 10^{23}$. A questa temperatura l'equilibrio è più spostato verso i reagenti o verso i prodotti?

2 Scrivi La costante di equilibrio

per le seguenti reazioni:



$K = 10^{23}$ → equilibrio spostato a destra

② a) $K = \frac{[NO_2]^2}{[N_2O_4]}$

b) $K = \frac{[H^+][SO_4^{2-}]}{[HSO_4^-]}$

c) $K = \frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$

d) $K_{eq} = \frac{[CaO][CO_2]}{[CaCO_3]}$

perché $CaCO_3$
e CaO
sono allo stato
solido non
partecipano all'equilibrio
⇒ $K_{eq} = [CO_2]$