UNIDAD EDUCATIVA BILINGÜE "LICEO ALBONOR"

Taller de química

1) Balancee las siguientes reacciones químicas.

$$C_3H_{6(ac)} + \quad O_{2(ac)} \leftrightarrow \quad CO_{2(ac)} + \quad H_2O_{(ac)}$$

$$Fe_2O_{3(s)} \rightarrow \quad Fe_{(s)} + \quad O_{2\,(g)}$$

$$N_{2(g)} + \quad H_{2_{(g)}} \leftrightarrow \quad NH_{3(g)}$$

---

2) Para la siguiente reacción química determine el valor de la constante de equilibrio. Si poseen un valor de 500g de Cl2O5 en 5L

$$Cl_2O_{5(s)} \rightarrow \quad Cl_{(s)} + \quad O_{2\,(g)}$$

Moles
Cl2O5=
Cl=
O2=

K=

3) Para la siguiente reacción química determine el valor de la constante de equilibro. Se tiene un valor de 600 g de NO2 en 50L

$$N_2O_{5(ac)} \leftrightarrow \quad NO_{2(ac)}$$

Moles
N2O5=
NO2=

K=