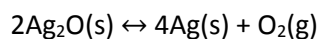


**FISICOQUÍMICA CM2004**  
**Dpto. Ciencia de los Materiales**  
**Prof. Ricardo Letelier**  
**Aux. Maximiliano Ferrer**

**Auxiliar nº6**

**P1**

El dióxido de plata se disocia según la reacción:



De modo que a 173°C la presión de equilibrio es de 422 mmHg y de 717 mmHg a 188°C. ¿Qué cantidad de plata se producirá cuando se calienta óxido de plata hasta 200°C en un recipiente cerrado de 300cc, del que se había expulsado previamente aire?

**P2**

Para:  $\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \longleftrightarrow \text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g})$ ,  $\Delta G_{\text{rxn}}^0 = +118,08(\text{kJmol}^{-1})$  a 2300 K. Encuentre el grado de disociación a 1 atm y 2300 K. Asuma gases ideales.