

$$K_c=69$$

$$T^\circ=500^\circ\text{C}$$

Volumen= 7L

3,71 moles H₂

T°= 500 °c

4,55 moles NH₃(g)

$$P= 4.55 \text{ moles} \cdot \frac{0.082}{7\text{L}} \cdot 773^\circ\text{K}$$

$$=41,2$$