

- **6.** Pri reakciji med plinoma vodikom in jodom nastane plin vodikov jodid. Reakcija je ravnotežna. Pri T = 700 K je konstanta ravnotežja $K_c = 57,0$. V posodi s prostornino 10 L sta začetni količini 1 mol vodika in 1 mol joda.
- 6.1 Napišite kemijsko enačbo za reakcijo in v njej označite agregatna stanja reaktantov in produktov.
- 6.2 Napišite izraz za konstanto ravnotežja.
- 6.3 Izračunajte ravnotežne koncentracije vodika, joda in vodikovega jodida.

V=10 L	
# ₂ + ₂ = 2#1	K (= [H]]
P -x -x +2x	
K 1-x 1-x 2x 1 1-x 1-x 1-x 1 70 70 10	
<u>k</u> 5	

60 y KBY 300 mL H20 8 = 1,015 kg 7 >180 % V 250 mL MOA 0,3 g NION MAGRETA COL A CHOS (LOCA) CONTROL COLOR $n = \frac{M}{M} = \frac{6,3 \text{ g}}{(12,993 + 15,999 + 1,003) \text{ g}} = 0,0075 \text{ mol}$ $0 = \frac{M}{M} = \frac{15,999 + 15,999 + 1,003}{V} = 0,0075 \text{ mol}$ $N_{\alpha}OH + A_{2}O - O N_{\alpha}^{+}OH_{(\alpha\beta)}$ $N_{\alpha}OH > N(OH) = 0,000 + S + O N_{\alpha}OH = 333.10^{-15}$

POH= 4523 PH=12,48

RACUMANJE PH

SUPER

MUTRALVO

$$pH = -log[H30] = 2[H30] = 10^{pH}$$

$$pOH = -log[OH] = 2[H30] = 10^{pOH}$$

$$pOH = -log[OH] = 2[H30] = 10^{pOH}$$

|
$$\frac{1}{2} \exp(i\nu A_1) = \frac{1}{2} = \frac{$$

