

Revisão - ap. 06

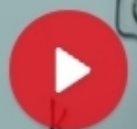
Aula 27
(parte II)

cuí
MEDICINA

ulmich

	$N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$		
I	2mol	4mol	0
R*	-0,75mol	-2,25mol	+1,5mol
E	1,25mol	1,75mol	1,5mol
	↓:5L	↓:5L	↓:5L
	0,25mol/L	0,35mol/L	0,3mol/L

$$K_c = \frac{[NH_3]^2}{[N_2] \cdot [H_2]^3}$$
$$K_c = \frac{[1,5]^2}{[0,25] \cdot [0,35]^3}$$
$$K_c = 0,09$$



52:04

Nota:

Rev - AP 6

Conteúdos abordados: - Equilíbrio químico; - Deslocamento de equilíbrio; - Equilíbrio iônico; - pH e pOH; - Hidrólise salina; - Curvas de titulação.