மாதிரி வினாத்தாள்

வேதிச்சமநிலை - I 2

11th Standard

Reg.No. :

வேதியியல்

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

Time : 00:45:00 Hrs

Total Marks : 30

பகுதி - அ

3 x 1 = 3

1) ஒரு வெப்ப உமிழ் சமநிலையில், வெப்பநிலை உயரும்போது K_{eq} ன் மதிப்பை கொடுப்பது.

(a) மாறுவதில்லை (b) உயருகிறது (c) குறைகிறது (d) ஒன்றாகும்

2) $CaCO_{3(s)} \rightleftharpoons CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ என்ற பலபடித்தான சமநிலையில், K_{eq} ன் மதிப்பை கொடுப்பது.

(a) CO_2 ன் பகுதி அழுத்தம் (b) CaO ன் வினைதிறன் (c) $CaCO_3$ ன் வினைதிறன் (d) $[CaO]/[CaCO_3]$

3) $H_2(g)+I_2(g) \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ என்ற சமநிலை வினையில்

(a) Kp=Kc (b) Kp>Kc (c) Kp<Kc (d) Kp=1/Kc

பகுதி - ஆ

3 x 2 = 6

4) நிறைதாக்க விதியை வரையறு.

5) $PCl_{5(g)} \rightleftharpoons PCl_{3(g)} + Cl_{2(g)}$ என்ற வினைக்கு K_p ன் மதிப்பை எழுதுக.

6) $\triangle$n=0, $\triangle$n=1 மற்றும் $\triangle$n=2 ஆகிய மதிப்புகளுக்கு K_p மற்றும் K_c க்கு இடையேயுள்ள தொடர்பை எழுதுக.

பகுதி - இ

2 x 3 = 6

7) மீளாவினைக்கு உதாரணம் கொடு.

8) சமநிலை செறிவுகள் மாறாமல் இருப்பதற்கான காரணத்தை எழுதுக.

பகுதி - ஈ

3 x 5 = 15

9) வேதிச் சமநிலையின் சிறப்பியல்புகளை விளக்கு.

10) 2 மோல் H_2 மற்றும் 3 மோல் I_2 ஆகியவற்றை 2 லிட்டர் கலனில் எடுத்து வெப்பப்படுத்தப்படுகிறது. சமநிலைக் கலவையானது 0.8 மோல்கள் HI ஐ கொண்டுள்ளது எனில் K_p மற்றும் K_c மதிப்புகளை கணக்கிடு.

$H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$

11) 25°C ல் $3C_2H_{2(g)} + \rightleftharpoons C_6H_{6(g)}$ என்ற வினையின் மதிப்பு 4.0 ஆகும். C_2H_2 ன் சமநிலைச் செறிவு 0.5 மோல் லிட்டர்$^{-1}$ எனில் C_6H_6 ன் செறிவைக் கண்டுபிடி.

****

QB365 QUESTION BANK 365 https://www.qb365.in