

மாதிரி வினாத்தாள்
வேதிச்சமநிலை - I I

11th Standard

வேதியியல்

Reg.No. :

--	--	--	--	--

I. அனைத்து வினாக்களுக்கும் விடையளிக்கவும்.

II. நீலம் மற்றும் கருப்பு மையினை மட்டுமே எழுதுவதற்கு பயன்படுத்த வேண்டும்.

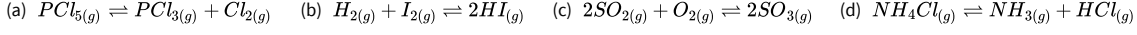
Time : 00:45:00 Hrs

Total Marks : 30

3 x 1 = 3

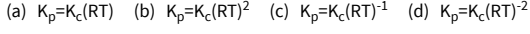
பகுதி - அ

1) எந்த சமநிலையில் அழுத்தத்தினால் எத்தகைய பாதிப்பும் இல்லை?



2) $N_2O_4(g) \rightleftharpoons 2NO_2(g)$ என்ற சமநிலையில் K_p மற்றும்

K_c மதிப்புகளுக்கிடையேயான தொடர்பு



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

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

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) $\Delta n = 0$, $\Delta n = 1$ மற்றும் $\Delta n = 2$ 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) மீள் மற்றும் மீளா வினைகளை வேறுபடுத்துக.

10) வேதிச் சமநிலையின் சிறப்பியல்புகளை விளக்கு.

11) பலபடித்தான சமநிலை வினைகள் பற்றி குறிப்பு எழுதுக.
