11th - CHEMISTRY

Unit Test: Lesson -8

Time :1hour **Max marks: 30** **Date:**

8.இயற் மற்றும் வேதிச் சமநிலை/Physical and Chemical Equilibrium

2 & 3 Marks

ஏதேனும் பத்து வினாக்களுக்கு விடையளி Answer any ten questions 10x3=30

1. லீசாட்லியர் தத்துவத்தை கூறு. *State Le-chatelier principle.*
2. நிறை தாக்க விதி கூறு. *State law of mass action.*
3. ஒரு படித்தான மற்றும் பலபடித்தான சமநிலை வினைகள் – வேறுபடுத்துக
   Differentiate Homogeneous and Heterogeneous equilibrium?
4. குறிப்பு வரைக: திட – கரைசல் சமநிலை ?
   what is solid -solution equilibrium?
5. $CaCO_{3(s)} \longleftrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ என்ற வினையின் சமநிலை மாறிலி Kp மற்றும்

   Kc க்கான மதிப்பை எழுதுக.

   Write Kp and Kc for the given reaction. $CaCO_{3(s)} \longleftrightarrow CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$

6. K_P *மற்றும்* K_C *க்கு இடையேயான தொடர்பினை வருவி.*

   Derive the relation between K_p *and* K_c.

7. *HI* உருவதால் வினையின் *Kp* மற்றும் *Kc* மதிப்பை எழுதுக.

   The value of Kp and Kc for the formation of HI.

8. வரையறு : வினை குணகம் *(Q).*

   Define: Reaction Quotients(Q).

9. செறிவில் எந்தவித மாற்றமும் இல்லை எனில், சமநிலையானது ஏன்

   இயங்குச் சமநிலை என *கருதப்படுகிறது ?*

   If there is no change in concentration, why is the equilibrium state considered dynamic?

10. ஒரு படித்தான சமநிலை என்றால் என்ன? எ.கா தருக.

    What is Homogeneous equilibrium? Give example.

11. வினைவேக மாற்றியால் சமநிலையில் ஏற்படும் விளைவு யாது ?

    Write the effect of Catalyst on equilibrium.

12. *1L மூடிய கலனில் 28g* N_2 *மற்றும் 6g* H_2 *கலக்கப்படுகிறது. சமநிலையில் 17g* NH_3 *உருவாகிறது. நைட்ரஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜனின் எடையினை சமநிலையில் கணக்கிடுக.*
    28 g of Nitrogen and 6 g of hydrogen were mixed in a 1 litre closed container. At equilibrium 17 g NH_3 *was produced. Calculate the weight of nitrogen, hydrogen at equilibrium.*

YouTube http://www.youtube.com/@chemistryak
LIKE COMMENT SHARE SUBSCRIBE
www.Padasalai.Net
CHEMISTRY AK