

Attempt questions

- 1 For the reaction $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ the equilibrium constant expression is: $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$ 1
ری ایکشن کے لیے ایکوی لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن ہے۔
- a) $K_c = [H^2][I]^2 / [HI]^2$ b) $K_c = [HI]^2 / [H]^2[I_2]$ a) $K_c = [H^2][I]^2 / [HI]^2$ b) $K_c = [HI]^2 / [H]^2[I_2]$
c) $K_c = [H_2][I_2] / [HI]^2$ d) $K_c = [HI]^2 / [H_2][I_2]$ c) $K_c = [H_2][I_2] / [HI]^2$ d) $K_c = [HI]^2 / [H_2][I_2]$
- 2 The reaction in which the number of moles of reactants and products not equal in balance chemical equation the units of K_c for this reactions are: ایساری ایکشن جس میں متوازن کیمیائی مساوات میں ری ایکٹنٹس اور پروڈکٹس کے مولز تعداد برابر نہیں ہوتی اسکے لیے K_c کے یونٹس ہوتے ہیں۔ 2
- a) mol^{-2} b) dm^6 a) mol^{-2} b) dm^6
c) mol^2 d) $mol dm^{-3}$ c) mol^2 d) $mol dm^{-3}$
- 3 Color of Iodine is: آئیوڈین کا رنگ ہے۔ 3
- a) Black b) Yellow a) سیاہ b) پیلا
c) Green d) Purple c) سبز d) پرپل
- 4 The plant use: پودے استعمال کرتے ہیں 4
- a) CarbonDioxide b) Oxygen a) کاربن ڈائی آکسائیڈ b) آکسیجن
c) Nitrogen d) Sulphur c) نائٹروجن d) سلفر
- 5 Who proposed the law of mass action: لاء آف ماس ایکشن کس نے پیش کیا؟ 5
- a) Newton b) Boyle a) نیوٹن b) بوائےل
c) Guldberg and Waag d) Lavoisier c) گلڈبرگ اور واگ d) لیوائزیے
- 6 We exhale gas in the atmosphere during respiration: ہم سانس لینے کے دوران گیس خارج کرتے ہیں 6
- a) CarbonDioxide b) Oxygen a) کاربن ڈائی آکسائیڈ b) آکسیجن
c) Nitrogen d) Sulphur c) نائٹروجن d) سلفر
- 7 The reversible reaction is represented by: ریورسیبل ری ایکشن کو ظاہر کرتے ہیں۔ 7
- a) \rightarrow b) \longleftarrow a) \rightarrow b) \longleftarrow
c) \longleftarrow d) \rightleftharpoons c) \longleftarrow d) \rightleftharpoons
- 8 For which reaction k_f is the rate constant: K_f کس ری ایکشن کا ریٹ کانسٹنٹ ہے۔ 8
- a) Forward reaction b) Backward reaction a) فارورڈ ری ایکشن b) بیک ورڈ ری ایکشن
c) Upward reaction d) Downward reaction c) اپ ورڈ ری ایکشن d) ڈاؤن ورڈ ری ایکشن