

ماڈل پیپر کیمسٹری (معروضی) جماعت دہم (تعلیمی سیشن 17-2015 وما بعد) سیکنڈری پارٹ (II)

کل نمبر 12

وقت 15 منٹ

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مارکر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کاٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct; fill that circle in front of that question number. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling two or more circles will result in zero mark in that question.

(D)	(C)	(B)	(A)	QUESTIONS	Q.1
ڈی کمپوزیشن ری ایکشن decomposition reaction	ارری ورسبل ری ایکشن irreversible reaction	فارورڈ ری ایکشن Forward reaction	ری ورس ری ایکشن Reverse reaction	جب K_c (ایکو لبریم کانسٹنٹ) کی عددی قیمت ری ورسبل ری ایکشن کے لیے ایک سے زیادہ ہوتی ہے۔ When numerical value of K_c (equilibrium constant) for a reversible reaction is greater than 1. It is	1
$\frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]}$	$\frac{[NH_3]}{[N_2][H_2]}$	$\frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$	$\frac{[N_2][H_2]^3}{[NH_3]^2}$	دیئے گئے ری ایکشن کا ایکو لبریم کانسٹنٹ ایکسپریشن ہے۔ The expression for the equilibrium constant for the given reaction is $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$	2
sulphuric acid سلفیورک ایسڈ	benzoic acid بینزویک ایسڈ	Hydrochloric acid ہائیڈروکلورک ایسڈ	ایسٹک ایسڈ acetic acid	خوراک کو محفوظ کرنے کے لیے جو تیزاب استعمال ہوتا ہے وہ ہے The acid which is used for food preservation is:	3
Aluminium hydroxide ایلمینیم ہائیڈروآکسائیڈ	ammonium hydroxide امونیم ہائیڈروآکسائیڈ	پوٹاشیم ہائیڈروآکسائیڈ Potassium hydroxide	سوڈیم ہائیڈروآکسائیڈ Sodium Hydroxide	بیس جو الکلکالین بیٹریوں میں استعمال ہوتا ہے وہ ہے The base which is used in alkaline batteries is	4
90	80	70	60	انٹھرا سائیٹ میں کاربن کی مقدار فی صد ہے۔ Percentage of carbon in anthracite is	5
$CH_3Cl + Cl_2 \rightarrow CH_2Cl_2 + HCl$ $CH_4 + Cl_2 \rightarrow C + 4HCl$		$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$ $CH_2Cl_2 + Cl_2 \rightarrow CHCl_3 + HCl$		ہرائٹ لائٹ میں میتھین کی ہیلو جینیشن کا ری ایکشن ہے۔ The reaction of halogenation of CH_4 in bright light is	6
کاربو ہائیڈریٹس Carbohydrates	وٹامنز vitamins	فیٹ fat	پروٹین Protein	پپٹائیڈ لینکج موجود ہوتا ہے۔ Peptide linkage exists in	7
تھرموسفیئر Thermosphere	میزوسفیئر Mesosphere	سٹریٹوسفیئر Stratosphere	ٹروپوسفیئر Troposphere	ایٹموسفیئر کی لیر جو ٹرمپچر کی رینج (2 تا -93) ڈگری سینٹی گریٹ رکھتی ہے۔ The layer of atmosphere which has (2 to -93°)	8
کلورائیڈس اور سلفائیٹس Chlorides and sulphates of Mg^{++} and Ca^{++}		Mg^{++} اور Ca^{++} کے بائی کاربونیٹس bicarbonates of Ca^{++} & Mg^{++}		پانی کی پرمانینٹ ہارڈنیس سولٹس کی موجودگی کی وجہ سے ہے۔ Causes of permanent hardness of water is due to presence of salts	9
کاربونیٹس Carbonates of Na^+		Mg^{++} اور Ca^{++} کے کاربونیٹس Carbonates of Mg^{++} and Ca^{++}			
SO_4^{2-} and PO_4^{3-}	Cl^- and SO_4^{2-}	NO_3^- and SO_4^{2-}	NO_3^- and PO_4^{3-}	وہ اشیاء جو پانی میں الٹی کی تیز گروتھ کی وجہ سے بنتے ہیں۔ The substances which cause the rapid growth of algae in water are.	10

ذہلیش Distillation	فراٹھ فلوٹیشن Froth flotation	روسٹنگ roasting	کیلسی نیشن Calcination	11 کاپراورکی کنسنٹریشن مندرجہ ذیل پروسیس میں سے کسی ایک سے کی جاتی ہے۔ Concentration of copper ore is carried out by one of the following:
کیروسین آئل Kerosine oil	ڈیزل آئل diesel oil	فیول آئل Fuel oil	لبریکینگ آئل lubricating oil	12 مندرجہ ذیل میں سے کوئی ایک جیٹ فیول کے طور پر استعمال کیا جاتا ہے۔ Which one of the following is used as jet fuel