

AL/02-S/E-I

[සියලුම හිමිකම් ඇවිරිණි/ All Rights Reserved]

Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව
ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව
ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව
ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව
ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව Chemistry - Dulan Maduranga ලකුණු ලැබීම - රසායන විද්‍යාව

දුලාන මධුරංග - රසායන විද්‍යාව විභාග මධ්‍යස්ථානය

Special Online Speed Test

අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ), 2023 අගෝස්තු
General Certificate Of Education (Adv. Level) Examination, August 2023

රසායන විද්‍යාව I
Chemistry I

02

S/E

I

Universal gas constant $R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

Plank's constant $h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J s}$

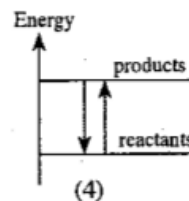
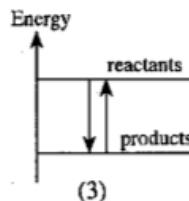
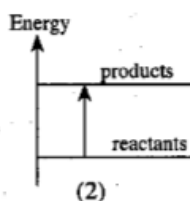
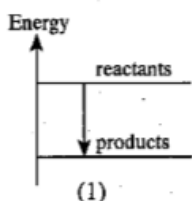
Avogadro constant $N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Velocity of light $c = 3 \times 10^8 \text{ m s}^{-1}$

Foundation Course - Model paper 01

01. An element **X** reacts with Cl_2 gas and forms the ionic compound XCl_2 . The electronic configuration of **X** could be
(1) 2, 6 (2) 2, 8 (3) 2, 8, 1 (4) 2, 8, 2
02. The number of lone pair electrons around O atom in a H_2O molecule is
(1) 2 (2) 4 (3) 6 (4) 8
03. In the experiments done in the school laboratory, oxygen gas is collected by the
(1) downward displacement of water. (2) downward displacement of air.
(3) upward displacement of air. (4) upward displacement of water.
04. What is the number of O atoms in 22 g of CO_2 gas? (C = 12, O = 16)
(1) 2 (2) 6.022×10^{23} (3) $2 \times 6.022 \times 10^{23}$ (4) $22 \times 6.022 \times 10^{23}$
05. The mole fraction of NaOH in a solution formed, when 2 moles of NaOH is dissolved in 10 moles of water is
(1) $\frac{1}{10}$ (2) $\frac{1}{6}$ (3) $\frac{1}{5}$ (4) $\frac{5}{6}$
06. The number of electrons and the number of protons in an Al^{3+} ion are respectively, (The atomic number of Al is 13.)
(1) 10, 13 (2) 10, 27 (3) 13, 13 (4) 13, 27

07. The composition of a glucose solution in terms of mass and volume is 90 g dm^{-3} . What is the concentration of that glucose solution? (Relative molecular mass of glucose is 180)
 (1) 0.25 mol dm^{-3} (2) 0.50 mol dm^{-3} (3) 0.75 mol dm^{-3} (4) 2.00 mol dm^{-3}
08. A saturated solution of sugar was prepared at 80°C temperature by dissolving a solid sample of sugar which has been made impure by a small amount of table salt. Which of the following measures can be taken to get pure sugar crystals?
 (1) Increasing the temperature of the solution (2) Cooling the solution
 (3) Diluting the solution (4) Filtering the solution
09. "An amount of heat 1.47 kJ has evolved when 1 g of solid NaOH completely reacted with a solution of dil. HCl ."
 What is the amount of heat evolved when 1 mol of solid NaOH completely reacted with a HCl solution?
 ($\text{Na} = 23, \text{O} = 16, \text{H} = 1$)
 (1) 1.47 kJ (2) 5.88 kJ (3) 58.80 kJ (4) 147.00 kJ
10. What is the correct energy diagram relevant to the reaction mentioned in the statement above?



ANSWERS

01)	02)	03)	04)	05)
06)	07)	08)	09)	10)