

Time: 40 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 25
4th Month, 2nd Week, 5th Day		Syllabus: Exercise 7.3, 7.4 & 7.5

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (1×10=10)

درج ذیل میں سے درست جواب کا انتخاب کریں اور اُس کے گرد دائرہ لگائیں۔

1. Naphthalene is not soluble in: ..... میں حل پذیر نہیں ہے۔

(a) Ether	(b) Alcohol	ایٹھر	الکوحل
(c) Water	(d) Benzene	پانی	بنزین

2. A substance which can be dissolved in a solvent is called:

وہ چیز جو سالوینٹ میں حل ہو جائے کہلاتی ہے:

(a) Insoluble	(b) Soluble	ان سالیبل	سالیبل
(c) Solution	(d) None	سولیوشن	کوئی نہیں

3. The chemical formula of silver chloride is: ..... سلور کلورائیڈ کا کیمیائی فارمولا ہے:

(a) Ag <sub>2</sub> Cl	(b) AgCl <sub>3</sub>	(c) AgCl	(d) Ag <sub>2</sub> Cl <sub>3</sub>
------------------------	-----------------------	----------	-------------------------------------

4. The solubility of gases \_\_\_\_\_ with the increase in temperature of solution.

گیسز کی سولیوبیلیٹی سولیوشن کے درجہ حرارت میں اضافے کے ساتھ ..... ہوجاتی ہے۔

(a) Increases	(b) Decreases	بڑھ	کم
(c) Moderate	(d) No effect	درمیان	کوئی اثر نہیں ہوتا

5. Which gas is present in soda water? ..... سوڈا واٹر میں کون سی گیس موجود ہوتی ہے؟

(a) Nitrogen	(b) Hydrogen	نائٹروجن	ہائیڈروجن
(c) Carbon dioxide	(d) Carbon monoxide	کاربن ڈائی آکسائیڈ	کاربن مونو آکسائیڈ

6. Which water can dissolve large amount of sugar?

کون سا پانی شوگر کی زیادہ مقدار کو حل کر سکتا ہے؟

(a) Cold water	(b) Temperate water	ٹھنڈا پانی	ٹمپریٹ واٹر
(c) Hot water	(d) Both a & b	گرم پانی	a اور b دونوں

7. The rate of solubility can be increased by increasing:

سولیوبیلیٹی کا ریٹ ..... کے بڑھنے سے بڑھایا جاسکتا ہے۔

(a) Volume	(b) Temperature	والیوم	ٹمپریچر
(c) Pressure	(d) Density	پریشر	ڈینسٹی

8. From which way, we cannot accelerate the process of dissolving material?

کس طریقے سے ہم میٹریل کے حل کرنے کے عمل کو تیز نہیں کر سکتے؟

(a) Stiring	(b) By increasing pressare	ہلانے سے	دباؤ کے بڑھنے سے
(c) By increasing temperature	(d) All of these	درجہ حرارت کے بڑھنے سے	یہ تمام

9. A concentrated solution can dissolve in it: ..... ایک مرکوز سالیوشن اپنے اندر حل کر سکتا ہے:

(a) no further amount of solute	(b) less quantity of solute	سالیوشن کی مزید مقدار کو نہیں	سالیوشن کی کم مقدار کو
(c) large quantity of solute	(d) amount of solute equal to the amount of solvent	سالیوشن کی بڑی مقدار کو	سالیوشن کی مقدار کے برابر سالیوشن کی مقدار کو

10. Amount of solute required to saturate 100g of solvent at a particular temperature is called:

کسی خاص درجہ حرارت پر 100 گرام سالوینٹ کو سیر شدہ کرنے کے لیے درکار سولیوشن کی مقدار کو کہا جاتا ہے:

(a) molarity	(b) molality	مولیریٹی	مولیٹی
(c) normality	(d) solubility	نارمیلیٹی	حل پذیری

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 6 = 12)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) Define Binary solution. ..... بائنری سولیوشن کی تعریف کریں۔

(ii) Define Aqueous solution. ..... ایکوئس سولیوشن کی تعریف کریں۔

(iii) What is the affect of stirring in solubility of substance?

کسی چیز کی سولیوبیلیٹی میں سٹرنگ کا کیا اثر ہوتا ہے؟

(iv) Why aqua regia is called royal water? ..... ایکوارہجیا کورائل واٹر کیوں کہا جاتا ہے؟

(v) What is meant by "like dissolves like"? ..... "لائک ڈزولولائک" کا کیا مطلب ہے؟

(vi) What happens when the cap of the soda bottle is opened?

جب سوڈا بوتل سے ڈھکن اتارا جاتا ہے تو کیا ہوتا ہے؟

Q.No.3. Describe the importance of solutions in daily life. (3)

روزمرہ زندگی میں سالیوشنز کی اہمیت لکھیں۔