

Time: 40 Minutes	Paper G. Science 7th	Total Marks: 25
4th Month, 1st Week, 6th Day	Syllabus: Revision Test Syllabus (1st Week)	

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

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

1. The component of a solution present in smaller quantity is called:

ایک سولوشن کا جز جو تھوڑی مقدار میں موجود ہو کہا جاتا ہے:

(a) Solvent	سولونٹ	(b) Solute	سولیوٹ
(c) Concentration	کنسنٹریشن	(d) None	کوئی نہیں

2. A solution is a:

(a) Colloid	کولائیڈ	(b) Homogeneous mixture	ہومیوجینس مکسچر
(c) Heterogeneous mixture	ہیٹروجنس مکسچر	(d) Suspension	سپینشن

3. Which of the following is not a solvent? درج ذیل میں سے کون سا سولونٹ نہیں ہے؟

(a) Water	پانی	(b) Mercury	مرکری	(c) Ether	ایٹر	(d) Salt	سالت
-----------	------	-------------	-------	-----------	------	----------	------

4. Which of the following cannot dissolve in water? ان میں سے کیا پانی میں حل نہیں ہو سکتا ہے؟

(a) some Ink	کچھ دوات	(b) Paint	پینٹ	(c) Grease	گریس	(d) All	تمام
--------------	----------	-----------	------	------------	------	---------	------

5. Alcoholic drinks are examples of: الکوحلک مشروبات مثالیں ہیں:

(a) Solid liquid solution	ٹھوس مائع سولوشن	(b) Liquid liquid solution	مائع مائع سولوشن
(c) Gas liquid solution	گیس مائع سولوشن	(d) Gas gas solution	گیس گیس سولوشن

6. An example of solid solid solution is: ٹھوس ٹھوس سولوشن کی مثال ہے:

(a) Air	ہوا	(b) Sea water	سمندری پانی
(c) Bronze	برونز	(d) Alcoholic drinks	الکوحلک ڈرنکس

7. Which of the following is a dilute solution? ان میں سے کون سا ڈائلوٹ سولوشن ہے؟

(a) 1 g sugar dissolved in 500 cm ³ water	1g شکر 500 cm ³ پانی میں ایک گرام حل شدہ شوگر	(b) 20g sugar dissolved in 500 cm ³ water	20g شکر 500 cm ³ پانی میں بیس گرام حل شدہ شوگر
(c) 30g sugar dissolved in 500 cm ³ water	30g شکر 500 cm ³ پانی میں تیس گرام حل شدہ شوگر	(d) 40g sugar dissolved in 500 cm ³ water	40g شکر 500 cm ³ پانی میں چالیس گرام حل شدہ شوگر

8. The number of dissolved solute particles in a concentrated solution is more than that in a dilute solution of equal _____.

برابر..... کے ڈائلوٹ سولوشن کی نسبت کنسنٹریشنڈ سولوشن میں حل شدہ پارٹیکلز کی تعداد زیادہ ہوتی ہے۔

(a) Density	ڈینسٹی	(b) Volume	وائیوم
(c) Strength	طاقت	(d) Concentration	کنسنٹریشن

9. If more solute is added at same _____ the excess remains undissolved at the bottom of the container.

اگر ایک جیسے..... پر مزید سولیوٹ کو ڈالا جائے تو اضافی غیر حل شدہ باقیات برتن کے نیچے رہ جاتی ہیں۔

(a) Voluem	وائیوم	(b) Pressure	پریشر
(c) Temperature	ٹمپریچر	(d) None	کوئی نہیں

10. How many components of the binary solution? بائنری سولوشن کے کتنے اجزا ہوتے ہیں؟

(a) Two	دو	(b) Three	تین	(c) Four	چار	(d) Five	پانچ
---------	----	-----------	-----	----------	-----	----------	------

Q.No.2. Write the short answers. (2 × 6 = 12) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) Differentiate between solute and solvent. سولیوٹ اور سولونٹ کے درمیان فرق واضح کریں۔

(ii) Why do we said solution is a homogeneous mixture? ہم سولوشن کو ہومیوجینس مکسچر کیوں کہتے ہیں؟

(iii) Define aqueous solution. ایکوئس سولوشن کی تعریف کریں۔

(iv) What is the difference between saturated solution and unsaturated solution؟

سچو ریٹڈ سولوشن اور ان سچو ریٹڈ سولوشن کے درمیان کیا فرق ہے؟

(v) What is meant by concentration of solution؟

سولوشن کی کنسنٹریشن سے کیا مراد ہے؟

(vi) What happens when solute is added in a solvent؟

جب سولیوٹ کو سولونٹ میں ڈالا جاتا ہے تو کیا ہوتا ہے؟

Q.No.3. What is binary solution. Explain its components. (3)

بائنری سولوشن کیا ہے؟ اس کے اجزا کی وضاحت کریں۔