Time: 10 Minutes	**Paper Science 8**	**Total Marks: 10**

3rd Month, 3rd Week, 2nd Day	**Syllabus:** Unit # 6 Law of conservation of Mass (Matter)

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5 × 6 = 3)

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

i. Law of concervation fo mass was put forward by a: قانون بقائے ماس پیش کیا گیا تھا:

(a)	Indian chemist انڈین کیمسٹ	**(b)**	British chemist برٹش کیمسٹ
(c)	French chemist فرانسی کیمسٹ	**(d)**	Italian chemist اطالوی کیمسٹ

ii. Which chemist put forward law of conservation of mass?

قانون بقائے ماس کس کیمسٹ نے پیش کیا؟

(a)	Newton نیوٹن	**(b)**	Lavoisier لیوائزر	**(c)**	Einstein آئن سٹائن	**(d)**	Marie Curie میری کیوری

iii. During chemical reaction, total mass of the products is equal to the total mass of the reactants this statement shows:

کیمیائی ری ایکشن کے دوران پروڈکٹس کا کل ماس ری ایکٹنٹس کے کل ماس کے برابر ہوتا ہے۔ یہ بیان ظاہر کرتا ہے:

(a)	Law of mass action لاء آف ماس ایکشن	**(b)**	Law of conservation of mass قانون بقائے ماس
(c)	Law of conservation of matter قانون بقائے مادہ	**(d)**	Both b &c b اور c دونوں

iv. Law of conservation of mass was put forward in: قانون بقائے ماس پیش کیا گیا تھا:

(a)	1685	**(b)**	1785	**(c)**	1885	**(d)**	1985

v. The formula of silver nitrate is: سلور نائٹریٹ کا فارمولا ہے:

(a)	Ag_2NO_3	**(b)**	$Ag(NO_3)_2$	**(c)**	$AgNO_3$	**(d)**	$Ag_2(NO_3)_3$

vi. Which equation verifies the law of conservation of mass?

کون سی مساوات قانون بقائے ماس کو ظاہر کرتی ہے؟

(a)	$AgNO_3 + NaC\ell \longrightarrow AgC\ell + NaNO_3$	**(b)**	$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$
(c)	$Na + C\ell_2 \longrightarrow NaC\ell$	**(d)**	$Mg + O \longrightarrow MgO$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) State law of conservation of mass. قانون بقائے ماس بیان کریں۔

(ii) Write down two equations which verifiy law of conservation of mass.

دو مساواتیں لکھیں جو قانون بقائے ماس کی وضاحت کرتی ہوں۔

Q.No.3. Write long answer. (3) تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) Explain law of conservation of mass. قانون بقائے ماس کی وضاحت کریں۔

1

Time: 10 Minutes	**Paper Science 8**	**Total Marks: 10**

3rd Month, 3rd Week, 2nd Day	**Syllabus:** Unit # 6 Law of conservation of Mass (Matter)

Q.No.1 Encircle the correct answer from the following choices. (0.5 × 6 = 3)

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

i. Law of concervation fo mass was put forward by a: قانون بقائے ماس پیش کیا گیا تھا:

(a)	Indian chemist انڈین کیمسٹ	**(b)**	British chemist برٹش کیمسٹ
(c)	French chemist فرانسی کیمسٹ	**(d)**	Italian chemist اطالوی کیمسٹ

ii. Which chemist put forward law of conservation of mass?

قانون بقائے ماس کس کیمسٹ نے پیش کیا؟

(a)	Newton نیوٹن	**(b)**	Lavoisier لیوائزر	**(c)**	Einstein آئن سٹائن	**(d)**	Marie Curie میری کیوری

iii. During chemical reaction, total mass of the products is equal to the total mass of the reactants this statement shows:

کیمیائی ری ایکشن کے دوران پروڈکٹس کا کل ماس ری ایکٹنٹس کے کل ماس کے برابر ہوتا ہے۔ یہ بیان ظاہر کرتا ہے:

(a)	Law of mass action لاء آف ماس ایکشن	**(b)**	Law of conservation of mass قانون بقائے ماس
(c)	Law of conservation of matter قانون بقائے مادہ	**(d)**	Both b &c b اور c دونوں

iv. Law of conservation of mass was put forward in: قانون بقائے ماس پیش کیا گیا تھا:

(a)	1685	**(b)**	1785	**(c)**	1885	**(d)**	1985

v. The formula of silver nitrate is: سلور نائٹریٹ کا فارمولا ہے:

(a)	Ag_2NO_3	**(b)**	$Ag(NO_3)_2$	**(c)**	$AgNO_3$	**(d)**	$Ag_2(NO_3)_3$

vi. Which equation verifies the law of conservation of mass?

کون سی مساوات قانون بقائے ماس کو ظاہر کرتی ہے؟

(a)	$AgNO_3 + NaC\ell \longrightarrow AgC\ell + NaNO_3$	**(b)**	$H_2 + O_2 \longrightarrow H_2O$
(c)	$Na + C\ell_2 \longrightarrow NaC\ell$	**(d)**	$Mg + O \longrightarrow MgO$

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4) مختصر جوابات لکھیں۔

(i) State law of conservation of mass. قانون بقائے ماس بیان کریں۔

(ii) Write down two equations which verifiy law of conservation of mass.

دو مساواتیں لکھیں جو قانون بقائے ماس کی وضاحت کرتی ہوں۔

Q.No.3. Write long answer. (3) تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) Explain law of conservation of mass. قانون بقائے ماس کی وضاحت کریں۔