

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 2nd Week, 2nd Day	Syllabus: Unit # 7 Salts + Properties of Salts	

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

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

i. A large variety of compounds exists as _____. کمپاؤنڈز کی زیادہ تر وارائی _____ کے طور پر پائی جاتی ہے۔

- | | | | |
|-----------------|---------------|-----------------|-----------------------|
| (a) Acids ایسٹر | (b) Bases بیس | (c) Salts سالٹس | (d) Liquids لائکوئیدز |
|-----------------|---------------|-----------------|-----------------------|

ii. The chemical formula of common salt is: عام نمک کا کیمیائی فارمولہ ہے:

- | | | | |
|-------------------|-----------------|--------------------------------|--|
| (a) NaCl نیکلائیم | (b) KCl کلرائیم | (c) AlCl ₃ الکلائیم | (d) MgCl ₂ میگنیسیم کلرائیم |
|-------------------|-----------------|--------------------------------|--|

iii. Which gas is produced when bicarbonates react with acids?

جب بائی کارボنیٹس ایسٹر کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو کون سی گیس بنتی ہے؟

- | | | | |
|----------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|----------------------------|
| (a) CO کربونیک اسٹیل | (b) CO ₂ کربن دیاکسایڈ | (c) NH ₃ نیٹریجن اسٹیل | (d) H ₂ ہیڈروجن |
|----------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|----------------------------|

iv. The melting and boiling points of salts are: سالٹ کے میلنگ اور بوانگ پوائنٹ ہوتے ہیں:

- | | | | |
|----------------------|----------------|------------|--------------------------|
| (a) Moderate درمیانی | (b) High زیادہ | (c) Low کم | (d) All of these یہ تمام |
|----------------------|----------------|------------|--------------------------|

v. Which of the following salt is insoluble in water?

ان میں سے کون سا سالٹ پانی میں حل نہ رہنیں ہے؟

- | | |
|---------------------------------------|--|
| (a) Calcium chloride کلرائیم کلورائیڈ | (b) Calcium carbonate کلرائیم کاربونیٹ |
| (c) Copper sulphate کاپر سلفیٹ | (d) Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ |

vi. When salts of heavy metals react with alkalis, precipitates of heavy metal ____ are formed.

جب ہیوی میٹلز کے سالٹس الکلیز سے ری ایکٹ کرتے ہیں تو ہیوی میٹل _____ کے پریسپیٹس بنتے ہیں۔

- | | |
|----------------------------|--------------------------------|
| (a) Oxides ہائیڈراؤکسائیدز | (b) Hydroxides ہائیڈراؤکسائیدز |
| (c) Hydrides ہائیڈرائیڈز | (d) Carbonates کاربونیٹس |

Q.No.2. Write short answers. $(2 \times 2 = 4)$

- (i) Define precipitates.
پریسپیٹس کی تعریف کریں۔
(ii) What are salts? Give examples.
سالٹس کیا ہیں؟ مثالیں دیں۔

Q.No.3. Write long answer. (3)

- (i) Write a note on properties salts.
سالٹس کی خصوصیات پر نوٹ لکھیں

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 2nd Week, 2nd Day	Syllabus: Unit # 7 Salts + Properties of Salts	

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

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

i. A large variety of compounds exists as _____. کمپاؤنڈز کی زیادہ تر وارائی _____ کے طور پر پائی جاتی ہے۔

- | | | | |
|-----------------|---------------|-----------------|-----------------------|
| (a) Acids ایسٹر | (b) Bases بیس | (c) Salts سالٹس | (d) Liquids لائکوئیدز |
|-----------------|---------------|-----------------|-----------------------|

ii. The chemical formula of common salt is: عام نمک کا کیمیائی فارمولہ ہے:

- | | | | |
|-------------------|-----------------|--------------------------------|--|
| (a) NaCl نیکلائیم | (b) KCl کلرائیم | (c) AlCl ₃ الکلائیم | (d) MgCl ₂ میگنیسیم کلرائیم |
|-------------------|-----------------|--------------------------------|--|

iii. Which gas is produced when bicarbonates react with acids?

جب بائی کاربو نیٹس ایسٹر کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو کون سی گیس بنتی ہے؟

- | | | | |
|----------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|----------------------------|
| (a) CO کربونیک اسٹیل | (b) CO ₂ کربن دیاکسایڈ | (c) NH ₃ نیٹریجن اسٹیل | (d) H ₂ ہیڈروجن |
|----------------------|-----------------------------------|-----------------------------------|----------------------------|

iv. The melting and boiling points of salts are: سالٹ کے میلنگ اور بوانگ پوائنٹ ہوتے ہیں:

- | | | | |
|----------------------|----------------|------------|--------------------------|
| (a) Moderate درمیانی | (b) High زیادہ | (c) Low کم | (d) All of these یہ تمام |
|----------------------|----------------|------------|--------------------------|

v. Which of the following salt is insoluble in water?

ان میں سے کون سا سالٹ پانی میں حل نہ رہنیں ہے؟

- | | |
|---------------------------------------|--|
| (a) Calcium chloride کلرائیم کلورائیڈ | (b) Calcium carbonate کلرائیم کاربونیٹ |
| (c) Copper sulphate کاپر سلفیٹ | (d) Sodium carbonate سوڈیم کاربونیٹ |

vi. When salts of heavy metals react with alkalis, precipitates of heavy metal ____ are formed.

جب ہیوی میٹلز کے سالٹس الکلیز سے ری ایکٹ کرتے ہیں تو ہیوی میٹل _____ کے پریسپیٹس بنتے ہیں۔

- | | |
|----------------------------|--------------------------------|
| (a) Oxides ہائیڈراؤکسائیدز | (b) Hydroxides ہائیڈراؤکسائیدز |
| (c) Hydrides ہائیڈرائیڈز | (d) Carbonates کاربونیٹس |

Q.No.2. Write short answers. $(2 \times 2 = 4)$

- (i) Define precipitates.
پریسپیٹس کی تعریف کریں۔
(ii) What are salts? Give examples.
سالٹس کیا ہیں؟ مثالیں دیں۔

Q.No.3. Write long answer. (3)

- (i) Write a note on properties salts.
سالٹس کی خصوصیات پر نوٹ لکھیں