



Step Academy official

Model Town Grw PH: 03016652757

CLASS: 9th [New Books]

Chemistry

TOTAL MARKS: 25

STUDENT NAME:

PAPER CODE: 58328

TIME: 40

Paper Date: 2025-12-07

1	(A)	(B)	(C)	(D)	2	(A)	(B)	(C)	(D)	3	(A)	(B)	(C)	(D)	4	(A)	(B)	(C)	(D)	5	(A)	(B)	(C)	(D)
---	-----	-----	-----	-----	---	-----	-----	-----	-----	---	-----	-----	-----	-----	---	-----	-----	-----	-----	---	-----	-----	-----	-----

Q1. Choose the correct answer.

5X1=5

چار مکنتہ جوابات میں سے درست پدارت لگائیں

1. Which one is not an Arrhenius acid?

1. درج ذیل میں سے کون آرہینیس ایسڈ نہیں ہے:

HNO₃ (D)

CO₂ (C)

H₂SO₄ (B)

HCL (A)

2. molecules of water may surrounded the proton:

2. پانی کے مالیکیول پروٹون کو گھیر سکتے ہیں:

4 (D)

3 (C)

2 (B)

1 (A)

3. has a percent ionization of only 0.132%:

3. میں صرف 0.132% کا فیصد آئیونائزیشن ہے:

Glacial acid گلیشیل ایسڈ (D)

گلیشیل ایسٹک ایسڈ (C)

Formic acid فارمک ایسڈ (B)

Acetic acid ایسٹک ایسڈ (A)

Glacial acetic acid

4. The stomach acidity can be cured by taking..... known as antacids:

4.

معدے کی تیزابیت کو کے استعمال سے ٹھیک کیا جاسکتا ہے جسے اینٹی سائیڈز کہا جاتا ہے:

CaCl₂ & CaOH (D)

MgOH & CaOH (C)

MgCl & CaCl (B)

CaOH & KCL (A)

5. Which acid is not used as a food or mixed with food?

5. کون سا ایسڈ خوراک یا اس کا جز نہیں ہے:

Formic acid فارمک ایسڈ (D)

Citric acid سیٹرک ایسڈ (C)

Ascorbic acid ایسکاربک ایسڈ (B)

Tartaric acid ٹارٹارک ایسڈ (A)

Q2. Write short answers of the following questions.

5X2=10

مندرجہ ذیل سوالات کے مختصر جوابات تحریر کریں۔

1. Write down characteristics of Acids.

1. ایسڈز کی خصوصیات لکھیں۔

2. Mineral acids are generally very strong acids justify?

2. منرل ایسڈز عام طور پر بہت مضبوط ایسڈز ہوتے ہیں۔ واضح کریں۔

3. Write down limitations of Arrhenius concept.

3. آرہینیس نظریے کی حدود لکھیں۔

4. Why HCL acts as a strong acid?

4. HCL طاقتور ایسڈ کیوں ہے؟

5. What is hyperacidity?

5. تیزابیت کیا ہوتی ہے؟

1. Acids play significant roles within human body. Comment on this statement. .1
ایسڈ ہمارے جسم میں نمایاں کردار ادا کرتے ہیں۔ اس بات کی وضاحت کریں۔
2. Compare Arrhenius and Bronsted - Lowry concepts of acids and bases. .2
ایسڈز اور بیسز کے بارے میں آرمینیس اور بر آئنسٹیڈ-لاری کے نظریات کا موازنہ کریں۔

