

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 2nd Week, 5th Day Syllabus: Unit# 7, pH & its range (0-14) in aqueous solution		

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 اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

i. The concentrations of hydrogen and hydroxal ions in pure water are:

خالص پانی میں ہائیڈروجن اور ہائیڈروآکسائیڈ کی کنسنٹریشنز ہوتی ہیں:

(a) High زیادہ	(b) Low کم	(c) Moderate درمیانی	(d) Equal برابر
----------------	------------	----------------------	-----------------

ii. When acid dissolved in water then concentration of hydrogen ions:

جب ایسڈ کو پانی میں حل کیا جائے تو پھر ہائیڈروجن آئنز کی کنسنٹریشن _____ ہو جاتی ہے۔

(a) Increases بڑھ	(b) Decreases کم	(c) Moderate درمیانی	(d) None کوئی نہیں
-------------------	------------------	----------------------	--------------------

iii. The pH value of neutral solution is:

نیوٹرل سلوشن کی pH ویلیو ہوتی ہے:

(a) 5	(b) 6	(c) 7	(d) 14
-------	-------	-------	--------

iv. The pH of acid rain is:

تیزابی بارش کی pH ہوتی ہے:

(a) 4	(b) 5	(c) 6	(d) 7
-------	-------	-------	-------

v. Solutions with lower pH values are:

سلوشنز جن کی pH ویلیو کم ہوں تو وہ ہوتے ہیں:

(a) Weak acids کمزور ایسڈز	(b) Strong acids طاقتور ایسڈز
(c) Moderate acids درمیانی ایسڈز	(d) Very weak acids بہت کمزور ایسڈز

vi. The pH of lemon juice is:

لیمون کے جوس کی pH ہوتی ہے:

(a) 0	(b) 1	(c) 2	(d) 3
-------	-------	-------	-------

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is pH?

pH کیا ہے؟

(ii) Define neutral solution.

نیوٹرل سلوشن کی تعریف کریں۔

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

تفصیلی جواب لکھیں۔

Write a note on pH and its range in aqueous solution.

ایک نوٹ لکھیں۔
ایک نوٹ لکھیں۔

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 2nd Week, 5th Day Syllabus: Unit# 7, pH & its range (0-14) in aqueous solution		

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 اس کے گرد دائرہ لگائیں۔

i. The concentrations of hydrogen and hydroxal ions in pure water are:

خالص پانی میں ہائیڈروجن اور ہائیڈروآکسائیڈ کی کنسنٹریشنز ہوتی ہیں:

(a) High زیادہ	(b) Low کم	(c) Moderate درمیانی	(d) Equal برابر
----------------	------------	----------------------	-----------------

ii. When acid dissolved in water then concentration of hydrogen ions:

جب ایسڈ کو پانی میں حل کیا جائے تو پھر ہائیڈروجن آئنز کی کنسنٹریشن _____ ہو جاتی ہے۔

(a) Increases بڑھ	(b) Decreases کم	(c) Moderate درمیانی	(d) None کوئی نہیں
-------------------	------------------	----------------------	--------------------

iii. The pH value of neutral solution is:

نیوٹرل سلوشن کی pH ویلیو ہوتی ہے:

(a) 5	(b) 6	(c) 7	(d) 14
-------	-------	-------	--------

iv. The pH of acid rain is:

تیزابی بارش کی pH ہوتی ہے:

(a) 4	(b) 5	(c) 6	(d) 7
-------	-------	-------	-------

v. Solutions with lower pH values are:

سلوشنز جن کی pH ویلیو کم ہوں تو وہ ہوتے ہیں:

(a) Weak acids کمزور ایسڈز	(b) Strong acids طاقتور ایسڈز
(c) Moderate acids درمیانی ایسڈز	(d) Very weak acids بہت کمزور ایسڈز

vi. The pH of lemon juice is:

لیمون کے جوس کی pH ہوتی ہے:

(a) 0	(b) 1	(c) 2	(d) 3
-------	-------	-------	-------

Q.No.2. Write short answers. (2 × 2 = 4)

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) What is pH?

pH کیا ہے؟

(ii) Define neutral solution.

نیوٹرل سلوشن کی تعریف کریں۔

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

تفصیلی جواب لکھیں۔

Write a note on pH and its range in aqueous solution.

ایک نوٹ لکھیں۔
ایک نوٹ لکھیں۔
