

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 1st Week, 2nd Day Syllabus: Unit # 7 Properties of acids		

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. All acids have a taste: تمام ایسڈز ذائقہ رکھتے ہیں:

(a) Salty نمکین	(b) Sweet میٹھا	(c) Sour کھٹا	(d) Bitter کڑوا
-----------------	-----------------	---------------	-----------------

ii. All acids turn blue litmus solution: تمام ایسڈز نیلا لٹمس سلوشن تبدیل کرتے ہیں:

(a) Yellow پیلا	(b) Red سرخ	(c) Green سبز	(d) Black کالا
-----------------	-------------	---------------	----------------

iii. Which reaction shows neutralization reaction?

کون سا ری ایکشن نیوٹرائزیشن ری ایکشن کو ظاہر کرتا ہے؟

(a) $H_2 + O_2 \longrightarrow NaCl + H_2O$	(b) $HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O$
(c) $N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$	(d) $Zn + H_2SO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$

iv. Which solution of acids are good conductor of electricity?

ایسڈز کے کون سے سویلوشنز بجلی کے اچھے موصل ہوتے ہیں؟

(a) Aqueous solutions آبیکیوس سویلوشنز	(b) Non-aqueous solutions نان آبیکیوس سویلوشنز
(c) Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سویلوشنز	(d) All of these یہ تمام

v. Acid reacts with metals to form salt and \_\_\_\_\_ gas.

ایسڈز میٹلوں کے ساتھ ری ایکٹ کر کے سالٹ اور \_\_\_\_\_ گیس بناتے ہیں۔

(a) Oxygen آکسیجن	(b) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ
(c) Nitrogen نائٹروجن	(d) Hydrogen ہائیڈروجن

vi. Which type of acids burn skin? کس قسم کے ایسڈز جلد جلا دیتے ہیں؟

(a) Aqueous آبیکیوس	(b) Concentrated کنسنٹریٹڈ
(c) Dilute ڈائلوٹ	(d) Both b&c اور b اور c دونوں

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

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) Define neutralization reaction. Give example. نیوٹرائزیشن ری ایکشن کی تعریف کریں مثال دیں۔

(ii) What products are formed when acids react with metal carbonate?

جب ایسڈز اور میٹل کاربونیٹ کے ری ایکشن سے کون سی پروڈکٹس بنتی ہیں؟

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

تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) Write any five properties of acids.

ایسڈز کی کوئی سی پانچ خصوصیات لکھیں۔

Time: 10 Minutes	Paper Science 8	Total Marks: 10
4th Month, 1st Week, 2nd Day Syllabus: Unit # 7 Properties of acids		

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. All acids have a taste: تمام ایسڈز ذائقہ رکھتے ہیں:

(a) Salty نمکین	(b) Sweet میٹھا	(c) Sour کھٹا	(d) Bitter کڑوا
-----------------	-----------------	---------------	-----------------

ii. All acids turn blue litmus solution: تمام ایسڈز نیلا لٹمس سلوشن تبدیل کرتے ہیں:

(a) Yellow پیلا	(b) Red سرخ	(c) Green سبز	(d) Black کالا
-----------------	-------------	---------------	----------------

iii. Which reaction shows neutralization reaction?

کون سا ری ایکشن نیوٹرائزیشن ری ایکشن کو ظاہر کرتا ہے؟

(a) $H_2 + O_2 \longrightarrow NaCl + H_2O$	(b) $HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O$
(c) $N_2 + H_2 \longrightarrow NH_3$	(d) $Zn + H_2SO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + H_2$

iv. Which solution of acids are good conductor of electricity?

ایسڈز کے کون سے سویلوشنز بجلی کے اچھے موصل ہوتے ہیں؟

(a) Aqueous solutions آبیکیوس سویلوشنز	(b) Non-aqueous solutions نان آبیکیوس سویلوشنز
(c) Concentrated solutions کنسنٹریٹڈ سویلوشنز	(d) All of these یہ تمام

v. Acid reacts with metals to form salt and \_\_\_\_\_ gas.

ایسڈز میٹلوں کے ساتھ ری ایکٹ کر کے سالٹ اور \_\_\_\_\_ گیس بناتے ہیں۔

(a) Oxygen آکسیجن	(b) Carbon dioxide کاربن ڈائی آکسائیڈ
(c) Nitrogen نائٹروجن	(d) Hydrogen ہائیڈروجن

vi. Which type of acids burn skin? کس قسم کے ایسڈز جلد جلا دیتے ہیں؟

(a) Aqueous آبیکیوس	(b) Concentrated کنسنٹریٹڈ
(c) Dilute ڈائلوٹ	(d) Both b&c اور b اور c دونوں

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

مختصر جوابات لکھیں۔

(i) Define neutralization reaction. Give example. نیوٹرائزیشن ری ایکشن کی تعریف کریں مثال دیں۔

(ii) What products are formed when acids react with metal carbonate?

جب ایسڈز اور میٹل کاربونیٹ کے ری ایکشن سے کون سی پروڈکٹس بنتی ہیں؟

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

تفصیلی جواب لکھیں۔

(i) Write any five properties of acids.

ایسڈز کی کوئی سی پانچ خصوصیات لکھیں۔