



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

| | | | | | | | |
|--------------|--------------------------------------|---------|-----------------|----------|-----------------|---------|-----------------|
| Name: | | Roll #: | | Subject: | Chemistry-9 | Test #: | 1178800 |
| Test Detail: | Type 11 - Full Marks Test - Marks=60 | | | | | Time: | |
| Syllabus: | Full Book | | | | | Date: | 20-Feb-2023 |
| 1. | (A) (B) (C) (D) | 4. | (A) (B) (C) (D) | 7. | (A) (B) (C) (D) | 10. | (A) (B) (C) (D) |
| 2. | (A) (B) (C) (D) | 5. | (A) (B) (C) (D) | 8. | (A) (B) (C) (D) | 11. | (A) (B) (C) (D) |
| 3. | (A) (B) (C) (D) | 6. | (A) (B) (C) (D) | 9. | (A) (B) (C) (D) | 12. | (A) (B) (C) (D) |

1- Circle the correct answer.

(12x1=12)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- The molecular mass of H_2SO_4 مولر ماس ہے:

9.8 amu (D) 9.8 g (C) 98 amu (B) 98 g (A)
- Which one of the following pair has the same number of ions? درج ذیل میں سے کس جوڑے کے اراکان میں آئز کی تعداد برابر ہے؟

1/2 mole of NaCl and 1/2 mole of $MgCl_2$ (B) 1 mole of NaCl and 1 mole of $MgCl_2$ (A)
1/3 mole of NaCl and 1/2 mole of $MgCl_2$ (C) 1/2 mole of NaCl and 1/3 mole of $MgCl_2$ (C)
- ^{14}C has the neutron: ^{14}C میں نیوٹرونز کی تعداد ہے:

10 (D) 10 (C) 8 (B) 6 (A)
- What is the atomic mass of strontium? سٹرونٹیم کا اٹامک ماس کیا ہے؟

40 (D) 87 (C) 188 (B) 197 (A)
- The number of electrons in the valence shell of noble gases is: نوبل گیسز کے ویلنس شیل میں الیکٹرونز کی تعداد ہوتی ہے:

17 (D) 6 (C) 7 (B) 8 (A)
- The electrons that pair up to form a chemical bond are called: ایسے الیکٹرونز جو کیمیکل بانڈ بنانے کے لیے باہم جوڑے بناتے ہیں، کہلاتے ہیں:

Lone pair (D) Bond pair (C) Anions (B) Cations (A)
- The apparatus used to measure the pressure in laboratory: لیبارٹری میں پریشر معلوم کرنے کیلئے استعمال ہونے والا آلہ ہے۔

Galvanometer (D) Thermometer (C) Monometer (B) Hydrometer (A)
- Vapour pressure of water in mmHg at $20^\circ C$ is: $20^\circ C$ پر پانی کا واپور پریشر mmHg میں ہے۔

149.4 (D) 55.3 (C) 17.5 (B) 4.58 (A)
- Which thing is soluble in carbon tetrachloride? کون سی چیز کاربن ٹیٹراکلورائیڈ میں حل پذیر ہے؟

NaCl (D) Sugar (C) Alcohol (B) Grease (A)
- The valency of iron in $Fe_2(SO_4)_3$ is: $Fe_2(SO_4)_3$ میں آئرن کی ویلنس ہے۔

4 (D) 3 (C) 2 (B) 1 (A)
- The colour of flame of sodium in air is: ہوا میں سوڈیم کے شعلے کا رنگ ہوتا ہے۔

Brick red (D) Red (C) Brilliant white (B) Golden Yellow (A)
- The colour of fluorine is: فلورین کا رنگ ہوتا ہے۔

Greenish yellow (B) Pale yellow (A)
Purple black (D) Reddish brown (C)



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

| | | | | | | | |
|--------------|--------------------------------------|---------|--|----------|-------------|---------|-------------|
| Name: | | Roll #: | | Subject: | Chemistry-9 | Test #: | 1178800 |
| Test Detail: | Type 11 - Full Marks Test - Marks=60 | | | | | Time: | |
| Syllabus: | Full Book | | | | | Date: | 20-Feb-2023 |

(حصہ اول - Part-I)

2- Answer any 5 short questions.

(5x2=10)

کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔

i. What is valency, on which factor it depends?

.i. ویلنسی سے کیا مراد ہے؟ اس کا انحصار کس چیز پر ہوتا ہے؟

ii. Define free Radicle with two examples.

.ii. فری ریڈیکل کی تعریف کیجیے۔ دو مثالیں بھی دیجیے۔

iii. Differentiate between gram atomic mass and gram molecular mass.

.iii. گرام اٹامک ماس اور گرام مالیکیولر ماس کے فرق کو واضح کریں۔

iv. What are the nucleons?

.iv. نیوکلیونز موجود ہیں؟

v. Magnesium has electronic configuration 2, 8, 2. In which subshell of the outermost shell electrons are present?

.v. میگنیشیم کی الیکٹرونک کنفیگریشن 2, 8, 2 ہے۔ اس کے سب سے بیرونی شیل کے سب شیل میں کتنے الیکٹرونز موجود ہیں؟

vi. How uranium nucleus breaks? write chemical equation.

.vi. یورینیم نیوکلئس کیسے ٹوٹتا ہے؟ کیمیائی مساوات لکھیے۔

vii. What is triads? Give example.

.vii. ٹرائڈز کیا ہے؟ مثال دیں۔

viii. What is meant by atomic radius write its units?

.viii. اٹامک ریڈیوس سے کیا مراد ہے؟ اس کے یونٹس لکھیے۔

3- Answer any 5 short questions.

(5x2=10)

کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔

i. Why the ionization energy of sodium is less than of Magnesium?

.i. سوڈیم کی آئیونائزیشن انرجی میگنیشیم سے کم کیوں ہے؟

ii. Describe at least two necessary conditions for the formation of covalent bond.

.ii. کوویلنٹ بانڈ بننے کے لیے درکار کم از کم دو ضروری شرائط بیان کیجیے۔

iii. What type of bond exists in sodium chloride? Why it has high melting and boiling point?

.iii. سوڈیم کلورائیڈ میں کس قسم کا بانڈ پایا جاتا ہے؟ نیز اس کا بوائونگ پوائنٹ اور میلٹنگ پوائنٹ کیوں زیادہ ہوتا ہے؟

iv. Why the bond between an electropositive and electronegative atom is ionic in nature?

.iv. ایک الیکٹرو پوزیٹو اور ایک الیکٹرو نیگیٹو پاز ایٹمز کے درمیان بننے والا بانڈ آئیونک کیوں ہوتا ہے؟

v. Why are the rates of diffusion increase with increase of temperature?

.v. گیسز کی نسبت مائع میں ڈیفیوژن کا عمل سست کیوں ہوتا ہے؟

vi. What is absolute temperature scale?

.vi. ایبسولوٹ (Absolute) ٹمپریچر سکیل کیا ہے؟

vii. Why is salt used to preserve meat?

.vii. گوشت کو محفوظ کرنے کیلئے نمک کا استعمال کیوں کرتے ہیں؟

viii. What is difference between solution and aqueous solution?

.viii. سلوشن اور ایکوئس سلوشن میں کیا فرق ہے؟

4- Answer any 5 short questions.

(5x2=10)

کوئی سے 5 سوالات کے مختصر جوابات لکھیے۔

i. Define Super-Saturated Solution.

.i. سپر سچوریشنڈ سلوشن کی تعریف کیجیے۔

ii. In which type of solvents the polar substances get soluble?

.ii. کس قسم کے سویلوشن میں پولر اینیاء حل ہوتی ہیں؟

iii. What type of chemical reaction take place between ZnO and C?

.iii. ZnO اور C میں کس طرح کا کیمیکل ری ایکشن ہوتا ہے؟

iv. Toward which electrode of the electrolytic cell moves the cations and what does they do their?

.iv. کیٹائونز الیکٹرو لیٹک سیل کے کس الیکٹروڈ کی طرف جاتے ہیں اور یہاں کیا کام کرتے ہیں؟

v. Define Brine.

.v. برائن کی تعریف کریں۔

vi. Write two uses of Silver.

.vi. سلور کے دو استعمال لکھیے۔

vii. Give the trend of electropositivity in a group and a period.

.vii. گروپ اور پیریڈ میں الیکٹرو پوزیٹوٹی کا رجحان کیا ہے؟

viii. Write down balanced chemical equation showing chemical reaction of fluorine with water.

.viii. فلورین کا پانی کے ساتھ کیمیکل ری ایکشن کی متوازن کیمیائی مساوات لکھیے۔

(حصہ دوم - Part - II)

Attempt any TWO questions.

(2x9=18)

کوئی سے دو (2) سوالات کے جوابات لکھیے۔

- 5(a)** Describe the electronic configuration Na^+ , Mg^{2+} and Al^{3+} ions. Do they have the same number of electrons in the outermost shell?
- 5(b)** Define atomic radius. Give its trends in periods and groups of periodic table.
- 6(a)** What is octet rule? Why do atoms always struggle to attain the nearest noble gas electronic configuration?
- 6(b)** Write note on Colloid.
- 7(a)** Discuss the construction and working of the cell in which electricity is produced.
- 7(b)** Compare the physical properties of metals and non metals.

(a)5 Na^+ اور Mg^{2+} اور Al^{3+} آئنز کی الیکٹرونک کنفیگریشن بیان کریں۔ کیا ان کے سب سے بیرونی شیل میں الیکٹرونز کی تعداد یکساں ہے؟

(b)5 ایٹمک ریڈیوس کی تعریف کیجیے۔ پیریڈک ٹیبل میں پیریڈز اور گروپس میں اس کا رجحان تحریر کیجیے۔

(a)6 اوکٹٹ رول کیا ہے؟ ایٹمز ہمیشہ اس کوشش میں کیوں رہتے ہیں کہ قریب ترین نوبل گیس کی الیکٹرونک کنفیگریشن حاصل کر لیں؟

(b)6 کولائیڈ پرنوٹ لکھیں۔

(a)7 الیکٹریسیٹی پیدا کرنے کے لیے سیل کی تیاری اور کام بیان کیجیے۔

(b)7 میٹلز اور نان میٹلز کے طبیعی خواص کا موازنہ کریں۔





DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

| | | | | | | | |
|--------------|--------------------------------------|---------|--|----------|-------------|---------|-------------|
| Name: | | Roll #: | | Subject: | Chemistry-9 | Test #: | 1178800 |
| Test Detail: | Type 11 - Full Marks Test - Marks=60 | | | | | Time: | |
| Syllabus: | Full Book | | | | | Date: | 20-Feb-2023 |

TEST TYPE WITH ANSWERS KEY

| | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| B | C | B | C | A | C | B | B | A | C | A | A |