



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1178777
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - 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- Choose the correct answer.

(12×1=12)

-1 درست جواب کے گرد دائرہ لگائیں۔

- The branch of chemistry that deals with the study of hydrocarbons:

Biochemistry بائیو کیمسٹری (B) Inorganic Chemistry این آرگینک کیمسٹری (A)
Organic Chemistry آرگینک کیمسٹری (D) Industrial Chemistry انڈسٹریل کیمسٹری (C)
- No. of electrons can be placed in "p" sub-shell:

8 (D) 6 (C) 4 (B) 1 (A)
- The general electronic configuration of noble gases is:

ns^2np^6 (D) ns^2np^5 (C) ns^2np^4 (B) ns^2np^3 (A)
- The atomic Radii of the elements in periodic table:

Do not change from left to right in a period (A) ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں تبدیل نہیں ہوتے۔
Decrease from top to bottom in a group (B) ایک گروپ میں اوپر سے نیچے کم ہوتے ہیں۔
Increase from left to right in a period (C) ایک پیریڈ میں بائیں سے دائیں بڑھتے ہیں۔
Increase from top to bottom in a group (D) ایک گروپ میں اوپر سے نیچے بڑھتے ہیں۔
- Which one is an ionic compound?

BF_3 (D) NaCl (C) CH_4 (B) HCl (A)
- The melting point of sodium chloride (NaCl) is:

$600^\circ C$ (D) $800^\circ C$ (C) $1000^\circ C$ (B) $1200^\circ C$ (A)
- Absolute temperature scale was introduced by:

Kelvin کیلون (D) Henry ہنری (C) Boil بوائل (B) Charles چارلس (A)
- The simplest way to distinguish between solution and pure liquid is:

Halogenation ہیلوجینیٹیشن (D) Hydration ہائیڈریشن (C) Distillation ڈسٹیلیشن (B) Evaporation ایوپیوریشن (A)
- Which of the following shows tyndall effect?

Solid mixture ٹھوس مکسچر (D) Colloid کولائیڈ (C) Suspension سپینشن (B) Solution سلوشن (A)
- A specie that reduces a substance by donating electrons to it is called:

Reducing Agent ریڈیوسنگ ایجنٹ (B) Oxidizing Agent آکسائیڈائزنگ ایجنٹ (A)
Dehydrating Agent ڈی ہائیڈریٹنگ ایجنٹ (D) Colouring Agent کلورنگ ایجنٹ (C)
- Pure water is an example of:

Strong electrolyte طاقتور الیکٹرولائٹ (B) Weak electrolyte کمزور الیکٹرولائٹ (A)
Strong base طاقتور بیس (D) Strong acid طاقتور ایسڈ (C)
- Halogens belong to group:

17 (D) 18 (C) 16 (B) 15 (A)



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1178777
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - Marks=60					Time:	
Syllabus:	Full Book					Date:	20-Feb-2023

(Part-I - حصہ اول)

2- Answer the short questions.

(5x2=10)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. Differentiate between gram atomic mass and gram molecular mass. i. گرام اٹامک ماس اور گرام مالیکیولر ماس کے فرق کو واضح کریں۔
- ii. How many atoms are present in 16 g of O and 8 g of S? ii. 16 گرام آکسیجن (O) میں اور 8 گرام سلفر (S) میں کتنے ایٹمز ہوں گے؟
- iii. Why Max Plank awarded with Noble prize? iii. میکس پلانک کو کیوں نوبل پرائز سے نوازا گیا؟
- iv. Write two isotopes of Uranium and Chlorine. iv. یورینیم اور کلورین کے دو دو آئسوٹوپس تحریر کیجئے۔
- v. Why it is difficult to remove an electron from Halogens? v. ہیلوجینز میں سے الیکٹرون کو نکالنا مشکل کیوں ہے؟

3- Answer the short questions.

(5x2=10)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. Why chlorine can accept 1 electron? i. کلورین صرف 1 الیکٹرون قبول کرنے کا پابند کیوں ہے؟
- ii. Write any two properties of coordinate covalent compounds. ii. کوآرڈینیٹ کوویلنٹ کمپاؤنڈز کی کوئی سے دو خصوصیات لکھئے۔
- iii. Differentiate between crystalline and amorphous solid. iii. ایمرس اور کرسٹلائن ٹھوس کے درمیان فرق بیان کریں۔
- iv. In which form sulphur exist at 100°C? iv. 100°C پر سلفر کس حالت میں پایا جاتا ہے۔
- v. What is meant by Solid-liquid solution? Explain with example. v. ٹھوس، مائع محلول کیا ہوتا ہے؟ مثال سے واضح کیجئے۔

4- Answer the short questions.

(5x2=10)

درج ذیل سوالات کے مختصر جوابات لکھئے۔

- i. Explain (% m/v) Mass/Volume Solution with one example. i. (m/v %) ماس/واولیم سلوشن کی ایک مثال سے وضاحت کریں۔
- ii. In the following reaction, how can you justify that H_2S is oxidized and SO_2 is reduced? ii. درج ذیل ری ایکشن میں آپ کیسے ثابت کریں کہ H_2S کی آکسائیڈیشن اور SO_2 کی ریڈکشن ہوئی ہے؟
- $SO_2 + \rightarrow 2H_2O + 3S_2$
- iii. What by-products are produced in Down's cell? iii. ڈاؤنزیل میں پیدا ہونے والی ہائی پروڈکٹ کوئی ہے؟
- iv. Write two uses of Silver. iv. سلور کے دو استعمال لکھئے۔
- v. Write any two chemical properties of non-metals. v. نان میٹلز کی کوئی سے دو کیمیائی خصوصیات تحریر کریں۔

(Part-II - حصہ دوم)

Attempt given long questions.

(2x9=18)

درج ذیل سوالات کے تفصیلی جواب لکھئے۔

- 5(a) Define di-pole di-pole interaction and explain it with an example. 5(a) ڈائی پول ڈائی پول انٹرایکشن کی تعریف کیجئے اور مثال کے ساتھ اس کی وضاحت کیجئے۔
- (b) The largest moon of Saturn, is Titan. It has atmospheric pressure of 1.6×10^5 Pa. What is the atmospheric pressure in atm? Is it higher than earth's atmospheric pressure? (b) سیٹرن (Saturn) کا سب سے بڑا چاند ٹائٹن (Titan) ہے جس کا ایٹموسفیرک پریشر 1.6×10^5 ہے۔ atm میں اس کا ایٹموسفیرک پریشر سے زیادہ ہے؟
- 6(a) When 20 gram of NaCl is present in 400 cm^3 of solution. What will be its molarity? 6(a) اگر 400 cm^3 سلوشن میں 20 gram سوڈیم کلورائیڈ حل شدہ ہو تو اس کی مولیرٹی کیا ہوگی؟
- (b) Write down the construction and working of Nelson's cell in detail. (b) نیلسن سیل کی بناوٹ اور کام کا طریقہ کار تفصیل کے ساتھ بیان کریں۔



DANISH ACADEMY

Kot Haibat DGK

03467300010

Name:		Roll #:		Subject:	Chemistry-9	Test #:	1178777
Test Detail:	Type 10 - Full Test (No Choice) (MCQs=12, SQs=15, LQs=2) - 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
D	C	D	D	C	C	D	A	C	B	A	D