

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct, fill that circle in front of that question number in your answer book. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling up two or more circles will result no mark.

(SECTION-A حصہ اول)

Q.1	Questions / سوالات	A	B	C	D
1.	M shell کتنے بے شلڈرڈ مشعل ہوتا ہے؟ M-shell consists of how many sub shells?	1	3	2	4
2.	H_2SO_4 میں سلفر کا آکسائیڈیشن نمبر ہے۔ Oxidation number of sulphur in H_2SO_4 is:	+4	+2	+7	+6
3.	زنگ کا فارمولا ہے۔ Formula of the rust is:	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	$Fe(OH)_3$
4.	ہیلوجن جو روم ٹمپریچر پر مائع حالت میں پائی جاتی ہے۔ The halogen which exist in liquid form at room temperature is:	کلورین Chlorine	برومین Bromine	فلورین Fluorine	آئیوڈین Iodine
5.	لیبارٹری میں پریشر ماپنے کے لئے آلہ استعمال کیا جاتا ہے۔ The instrument used to measure pressure in laboratory is:	مانومیٹر Manometer	بارومیٹر Barometer	الٹیٹی میٹر Altimeter	گیلوانومیٹر Galvanometer
6.	ان میں سے کونسی گیس تیزی سے ڈیفیوڈ کرتی ہے؟ Which of the given gas diffuses fastest?	ہائیڈروجن Hydrogen	ہیلیم Helium	فلورین Fluorine	کلورین Chlorine
7.	سیلوٹ کی گرامز میں دو مقدار جو سولوشن کے 100 گرام میں حل ہو، کہلاتی ہے۔ Number of grams of solute dissolved in 100 grams of solution is called:	m/m %	m/v %	v/m %	v/v %
8.	کونسا پیر پولر کوویلنٹ بانڈ رکھتا ہے؟ Which pair has polar covalent bond?	HCl and H_2O	C_2H_2 and H_2O	N_2 and H_2O	Cl_2 and O_2
9.	لوگ فارم آف پیریڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں۔ In long form of periodic table the horizontal lines are called:	گروپس Groups	بلاکس Blocks	پیریڈز Periods	ٹرائڈز Triads
10.	سوڈیم کلورائیڈ کا بوائیگ پوائنٹ ہے۔ Boiling point of NaCl is:	0 °C	100 °C	800 °C	1413 °C
11.	بنزین کا تجربی فارمولا ہے۔ Empirical formula of benzene is:	CH_2O	CHO	C_2H_2	CH
12.	سمندر میں پائے جانے والے آکسیجنس میں سب سے زیادہ پائینٹ ہے۔ The most abundant element accuring in the ocean is:	آکسیجن Oxygen	ہائیڈروجن Hydrogen	نائٹروجن Nitrogen	سلیکان Silicon

mistry

S.S.C (9th)-A-2022

کیمسٹری

Time : 1:45 Hours

Group : I

Paper (I) پرچہ

گروپ : پہلا

Time : 1:45

Marks : 48

Subjective انشائی

48 : 22-91-22

Note:- Section B is compulsory. Attempt any two (2) questions from Section C.

حصہ دوم لازمی ہے۔ حصہ سوم میں سے کوئی سے دو سوالوں کے جوابات لکھئے۔

(SECTION-B) (حصہ دوم)

2. Write short answers to any five parts. (5x2=10)
- How can you differentiate between substance and mixture?
 - Why ionic compounds have high melting and boiling point?
 - How many moles are in 9.0 gm of Carbon?
 - Which are two defects in Rutherford's Atomic Model?
 - Which isotopes are used in radiotherapy?
 - What are two important features of long form of periodic table?
 - Why ionization energy increases in periods?
 - Define Shielding Effect.
3. Write short answers to any five parts. (5x2=10)
- What is the difference between Donor and Acceptor?
 - Define Hydrogen Bonding and give an example.
 - Write any two properties of covalent compounds.
 - What is meant by Dynamic Equilibrium?
 - What is the difference between boiling point and freezing point?
 - What is meant by transition temperature? Write transition temperature of Sulphur.
 - What is the difference between Alkali and Alkaline earth metals?
 - Write any two uses of Calcium metal.
4. Write short answers to any five parts. (5x2=10)
- Define Super Saturated Solution.
 - What is Molarity? How is it represented?
 - Write names of any two units used to express concentration of solution.
 - Describe any two characteristics of colloids.
 - Define Non-Electrolytes. Give an example.
 - What is a Salt bridge? Write its function in a galvanic cell.
 - What is Alloying? Give an example.
 - Why is O_2 necessary for rusting?

حصہ سوم (ہر سوال کے نو نمبر ہیں)

SECTION - C (Each question carries nine 09 Marks)

5. (a) What are Canal rays? Write any four properties of these rays. (1+4)
- (b) Describe any four branches of Chemistry. (1x4)
6. (a) What is a coordinate covalent bond? Explain it with the help of examples. (2+1.5+1.5)
- (b) Define Evaporation. How it is affected by different factors? (1+3)
7. (a) Define Electroplating. Explain electroplating of Chromium. (2+3)
- (b) Give comparison of any four chemical properties of alkali and alkaline earth metals. (1x4)

Roll No. (آسید دار ٹیڈ پڑ کر سے)

S.S.C (9th)-A-2022

کیمسٹری

stry

Group : I

Group : II

Objective معروضی

گروپ : دوسرا

I : پانچ

Time : 15 Minutes

(ii)

وقت : 15 منٹ

Marks : 12

Paper Code

5

4

8

4

نمبر : 12 سے 23 تک

نوٹ:- ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A, B, C اور D دیئے گئے ہیں۔ جو ان کا پی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق دائرہ کو مار کر چاہیں سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو پُر کرنے یا کٹ کر پُر کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہو گا۔

Note:- You have four choices for each objective type question as A, B, C and D. The choice which you think is correct fill that circle in front of that question number in your answer book. Use marker or pen to fill the circles. Cutting or filling up two or more circles will result no mark.

(SECTION-A حصہ اول)

Q.1	Questions / سوالات	A	B	C	D
1.	ان میں سے کونسی ایک چیز پانی کی تہر میں بیٹھ جاتی ہے؟ Which one of these settle down in water?	شہد Honey	کیروسین آئل Kerosine oil	بینزین Benzene	سوڈیم کلورائیڈ NaCl
2.	ہائیڈروجن بانڈنگ کو ظاہر کیا جاتا ہے۔ Hydrogen bonding is represented by:	نقطہ دار لائن Dotted line	سنگل لائن Single line	ڈبل لائن Double line	ٹریپل لائن Triple line
3.	ان میں سے کونسا پولر مائیکیول ہے؟ Which one is a polar molecule?	O_2	Cl_2	HCl	H_2
4.	گولڈ کی ڈینسٹی ہوتی ہے۔ The density of Gold is:	2.70 gcm^{-3}	7.86 gcm^{-3}	10.90 gcm^{-3}	19.3 gcm^{-3}
5.	ڈیوٹیریم ہائیڈروجن کا آئسوٹوپ ہے۔ Deuterium is an isotope of element:	کاربن Carbon	ہائیڈروجن Hydrogen	کلورین Chlorine	آیوڈین Iodine
6.	ٹرانزیشن ایلیمنٹس ہوتے ہیں۔ Transition elements are:	تمام گیسز All gases	تمام نان میٹلز All non-metals	تمام میٹلز All metals	تمام میٹالائیڈز All metalloids
7.	پوٹاشیم سلفیٹ (K_2SO_4) کا مولیسا ہوتا ہے۔ Formula mass of Potassium Sulphate (K_2SO_4) is:	110 amu	130 amu	174 amu	200 amu
8.	دیسے گئے میں سے کس کے اجزاء کو فزیکل طریقوں سے الگ کیا جاسکتا ہے؟ Which one of the given can be separated by physical means into its components?	مکسچرز Mixtures	ایلیمنٹس Elements	کمپائونڈز Compounds	ریڈیکل Radical
9.	زنگ کا فارمولہ ہے۔ Formula of the rust is:	$Fe_2O_3 \cdot nH_2O$	Fe_2O_3	$Fe(OH)_3 \cdot nH_2O$	$Fe(OH)_3$
10.	ان میں سے سب سے بھاری میٹل کونسی ہے؟ Which one of the given metals is the heaviest?	اوسمیم Osmium	پلاٹینم Platinum	یورینیم Uranium	سیزیئم Cesium
11.	یونیورسل سلولنٹ ہے۔ Universal solvent is:	ایٹر Ether	پانی Water	سوڈیم کاربونیٹ Sodium Carbonate	سلفر Sulphur
12.	ایلیکٹرو کیمیکل سیل کی کتنی اقسام ہیں؟ How many types of electrochemical cell are?	4	2	3	5

