BALOCHISTAN BOARD OF INTERMEDIATE & SECONDARY EDUCATION QUETTA

TIME: 03 HOURS — SSC (ANNUAL) EXAMINATION 2023 — MARKS: 63

SUBJECT: CHEMISTRY – 9TH

PASSING MARKS: 21

GROUP- I

CHEMISTRY

نوٹ: حصہ اول لازمی ہے۔ کاٹ کر یا مٹا کر لکھنے کی اجازت نہیں ہے۔

حصہ اول

سوال نمبر 1 : (الف) درست جواب کی نشاندہی کریں۔ (10 x 1 = 10)

(i) کسی عنصر کا سب سے چھوٹا ذرہ جس میں اس عنصر کے تمام خواص موجود ہوں اسے کہتے ہیں۔ a. نیوٹران b. پروٹان c. ایٹم d. الیکٹران

(ii) مشتعل الیکٹران اپنی زائد انرجی کو کیا کرتے ہیں؟ a. جذب b. خارج c. توڑتے ہیں d. انرجی سے تعلق نہیں

(iii) گروپ 14 کے عناصر کون سی فیملی کے عناصر ہیں؟ a. بورون b. کاربن c. نائٹروجن d. آکسیجن

(iv) ستو کا شربت ایک مثال ہے۔ a. سسپنشن کی b. کولوئیڈز کی c. محلل کی d. منحل کی

(v) NaCl میں جو بانڈ ہوتا ہے اس کا نام ہے۔ a. کوویلنٹ b. آئنی c. کوآرڈینیٹ d. دھاتی

(vi) کاپر کو زنگ لگنے سے اس کی رنگت ہو جاتی ہے۔ a. سفید b. سیاہ c. نیلی d. سبزی مائل

(vii) یہ ایک نوبل دھات ہے۔ a. Na b. Ag c. Fe d. Zn

(viii) مادہ کی وہ حالت جسکی شکل تو نہیں ہوتی مگر حجم مخصوص ہوتا ہے۔ a. ٹھوس b. مائع c. گیس d. پلازمہ

(ix) ایک سے زیادہ شکلوں میں پائے جانے والے عناصر کہلاتے ہیں۔ a. آئسوٹوپس b. بہروپی اشکال c. ریڈیکل d. مالیکیول

(x) ایلومینیم 13 کے ویلنس شیل میں الیکٹران کی ترتیب ہو گی۔ a. $1s^21p^1$ b. $2s^22p^1$ c. $3s^23p^1$ d. $4s^24p^1$

(ب) خالی جگہ کو مناسب الفاظ سے پُر کریں۔ (5 x 1 = 5)

(i) گیسوں کا ایک دوسرے میں مکمل مل جانا ـــــــ کہلاتا ہے۔ (ii) جب برقی منفیت کا فرق 2 سے زیادہ ہو تو بانڈ کی نوعیت ـــــــ ہوتی ہے۔

(iii) چینی کی تہ چڑھانے سے ـــــــ کا عمل رک جاتا ہے۔ (iv) نوبل گیسیں گروپ ـــــــ میں ہوتی ہیں۔ (v) منحل اور محلل کا آپس میں تعامل ـــــ کہلاتا ہے۔

حصہ دوئم

سوال نمبر 2 : مندرجہ ذیل میں سے کسی دس سوالات کے مختصر جوابات لکھیں۔ (10 x 3 = 30)

(i) برقی منفیت سے کیا مراد ہے؟ دوری جدول میں اس میں تبدیلی کیسے آتی ہے؟ (ii) پانی کے کوئی سے تین کیمیائی تعاملات لکھیے۔

(iii) ٹھوس اجسام کا نقطہ پگھلاؤ مائعات کی نسبت زیادہ کیوں ہوتا ہے؟ (iv) سلفر 16 کی الیکٹرانی تشکیل لکھیں۔

(v) شوگر، سوڈیم کاربونیٹ اور کھانے کا نمک کے فارمولے لکھیں۔ (vi) ایک مثال کی مدد سے ایفیوژن کی وضاحت کریں۔

(vii) کولائیڈز کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔ (viii) دوریت کی تعریف کریں۔

(ix) عمل تکسید کیا ہے؟ مثال دیکر وضاحت کریں۔ (x) الیکٹران افینٹی کی تعریف کریں۔

(xi) شیل کی سب شیل میں تقسیم کیسے کی جاتی ہے؟ (xii) برف کے مالیکیول کی ساخت بنائیں۔

2023

حصہ سوئم

کوئی سے تین (03) سوالات کے جوابات تفصیلاً تحریر کریں۔ (3 x 6 = 18)

سوال نمبر 3: بوائل کا قانون بیان کریں نیز اس کی تجرباتی تصدیق کریں۔

سوال نمبر 4: کیمیا کی تعریف کریں اور اس کی اہم شاخوں پر تفصیلی نوٹ لکھیں۔

سوال نمبر 5: آئنی بانڈ کی تعریف کریں نیز مثالیں دیکر اس کی وضاحت کریں۔

سوال نمبر 6: الکلی دھاتوں اور الکلائن دھاتوں کی تعامل انگیزی کا موازنہ کریں۔

سوال نمبر 7: کسی دو پر نوٹ لکھیں۔ (a) پروٹان کی دریافت (b) اینٹی رداس (c) برقی ملمع کاری

NOTE: Part - I IS COMPULSORY. CUTTING AND OVER WRITING IS NOT ALLOWED.

PART - I

Q.1: (a) Choose the correct answers. (1 x 10 = 10)

	a.	b.	c.	d.
(i) The smallest component of an element that has the properties of element is called	neutron.	proton.	atom.	electron.
(ii) Excited electrons ----- their extra energy.	absorb	release	break	Do nothing with
(iii) What is the family name of Group 14 elements?	Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen
(iv) Sugar solution is the example of	suspension	colloids	solvent	solute
(v) The NaCl has the type of bonding.	Covalent	Ionic	Coordinate	Metallic
(vi) Rusting changes the color of cooper in to	white.	black.	blue.	greenish.
(vii) It is a noble metal.	Na	Ag	Fe	Zn
(viii) They do not have definite shape, but definite volume.	Solid	Liquid	Gas	Plasma
(ix) Different forms of an element are called	isotopes.	allotropes.	radicals.	molecule.
(x) The valence shell arrangement in Al*13* atom will be	$1s^21p^1$	$2s^22p^1$	$3s^23p^1$	$4s^24p^1$

(b) Fill in the blank. (5 x 1 = 05)

(i) Mixing of gas molecule is called----. (ii) When difference between electronegativities is more than 2 the nature of bond is----
(iii) Coating with paints prevents-------. (iv) Nobel gases belong to group No. -----. (v) The solute-solvent interaction is term as -------.

PART - II

Q.2: Give short answers of any Ten (10) (3 x 10 = 30)

(i) Define electronegativity. How it shows variation in periodic table? (ii) Write any three chemical reactions of water. (iii) Why solids have higher melting points than liquids? (iv) Write electronic configuration of Sulphur*16* (v) Write the formulas of sugar, Sodium Carbonate and table Salt. (vi) Define effusion with the help of an example. (vii) Define colloids and give examples. (viii) Define periodicity. (ix) Define oxidation with the help of an example. (x) Define electron affinity. (xi) Describe division of shells into sub shells. (xii) Draw the structure of ice molecule.

PART – III

NOTE: Attempt any three questions with detail. (6 x 3 = 18)

Q.3 Explain Boyle's law and prove it with experimental verification in detail.
Q.4 Define Chemistry and explain its branches in detail.
Q.5 Define ionic bond and also explain it with examples.
Q.6 Compare the reactivity of alkali metals and alkaline earth metals.

www.ilmkidunya.com