



EFA SCHOOL SYSTEM

GUESS PAPER CHEMISTRY CLASS 9TH

All Punjab boards pakcity.org

CHAPTER # 01

(FUNDAMENTS OF CHEMISTRY) (کیمیستری کی بنیادیں)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define chemistry.	کیمیستری کی تعریف کریں۔
2	Define organic & Inorganic chemistry.	آرگینک اور ان آرگینک کیمیستری کی تعریف کریں۔
3	Define Biochemistry.	بائیو کیمیستری کی تعریف کریں۔
4	Define Nuclear chemistry.	نیوکلیر کیمیستری کی تعریف کریں۔
5	Define Physical & Chemical properties with examples.	طبعی اور کیمیائی خصوصیات کی مثال کے ساتھ وضاحت کریں۔
6	Define valency.	ویلیسی کی تعریف کریں۔
7	Define molecules formula with example.	مالیکیولز کی تعریف کریں اسکا فارمولا اور مثالیں دیں۔
8	Define mixture & types with example.	مکسچر کی تعریف کریں اور اس کی اقسام اور مثالیں لکھیں۔
9	Define Atomic number and Mass number.	اتامک نمبر اور ماس نمبر کی تعریف کریں۔
10	Define relative Atomic Mass.	ریلیٹو اتامک ماس کی تعریف کریں۔
11	Define empirical formula.	امپیریکل فارمولا کی تعریف کریں۔
12	Define formula unit.	فارمولا یونٹ کی تعریف کریں۔
13	Define molecular mass & formula mass.	مالیکیولر ماس اور فارمولا ماس کی تعریف کریں۔
14	Define molecules ion & types.	مالیکیولز آئن کی تعریف کریں اور اس کی اقسام لکھیں۔
15	Define Avogadro number.	ایووگادرو نمبر کی تعریف کریں۔
16	Define gram atomic mass & gram formula mass.	گرام اتامک ماس اور گرام فارمولا ماس کی تعریف کریں۔
17	Define ions & types with reaction.	آئن کی تعریف کریں، اس کی اقسام لکھیں اور اثرات بیان کریں۔
18	What is significance of the symbol of elements?	ایلیمنٹ کو سمبل میں لکھنے کا فائدہ بیان کریں۔
19	Define free radical.	فری ریڈیکل کی تعریف کریں۔

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Difference B/W Compound and Mixture.	مکسچر اور مرکب کے درمیان فرق واضح کریں۔
2	Explain difference Molecules & Molecular ions.	مالیکیولز اور مالیکیولر آئنز میں فرق بیان کریں۔
3	Define Molecule & explain types of molecules with examples.	مالیکیول کی تعریف کریں اور اس کی مختلف اقسام کی وضاحت مثالوں سے کریں۔
4	Significance of chemical formula.	کیمیکل فارمولا کی اہمیت بیان کریں۔

CHAPTER # 02



(STRUCTURE OF ATOM) (ایٹم کی ساخت)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define Plum pudding theory.	پلم پڈنگ تھیوری کی تعریف کریں۔

2	When & who discovered Electrons, Protons, Neutron?	الیکٹرون، پروٹون اور نیوٹرون کب اور کس نے دریافت کیے؟
3	How difference B/W Electors & Neutrons.	الیکٹرون اور نیوٹرون کے درمیان فرق واضح کریں۔
4	Write property of neutrons.	نیوٹرون کی خصوصیات بیان کریں۔
5	Defect of Rather Ford.	ردر فورڈ کی تعریف کریں۔
6	What is radiation of classical theory? How it is difference to Quantum theory?	کلاسیکل تھیوری آف ریڈی ایشن کیا ہے اور اس میں کوانٹم تھیوری سے کیوں مختلف ہے؟
7	Define Electronic Configuration.	الیکٹرونک کنفیگریشن کی تعریف لکھیں۔
8	Define Shell & Subshell.	شیل اور سب شیل کی تعریف کریں۔
9	What is Atomic number of phosphorus & write electronic configuration.	فاسفورس کا ایٹمک نمبر کیا ہے؟ اور اس کی الیکٹرونک کنفیگریشن لکھیں۔
10	What is Electronic configuration of Hydrogen Atom?	ہائیڈروجن ایٹم کی الیکٹرونک کنفیگریشن کیا ہے؟
11	Why do the isotopes of an Element have different Atomic masses?	ایک ایلیمنٹ کے آئسوٹوپس کا ماس نمبر مختلف کیوں ہوتا ہے؟
12	Give example each uses radio isotopes in medicine & radio Thorpe.	ادویات اور ریڈیو تھراپی میں آئسوٹوپس کی مثالیں دیں۔
13	How Goiter in thyroid gland detected.	تھائی رائیڈ گلیٹڈ گوسٹر کا پتہ کیسے چلتا ہے؟
14	Define Nuclear fission reaction.	نیوکلیئر فیشن ری ایکشن کی تعریف کریں۔
15	What is natural charge on cathode rays.	کیٹھوڈ ریڈ پر چارج کی نوعیت بتائیں۔
16	What is purpose of U-235.	U-235 کس مقصد کیلئے استعمال ہوتے ہیں؟
17	What is radio isotopes & radio carbon dating.	کاربن ڈیٹنگ سے کیا ہے؟
18	Define isotopes & name isotopes.	آئسوٹوپس کی تعریف کریں اور اس کے نام لکھیں۔

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Write property of cathode rays.	کیٹھوڈ ریڈ کی خصوصیات بیان کریں۔
2	Write experiment of Rather-Ford.	ردر فورڈ کے تجربات کے مشاہدات لکھیں۔
3	Write postulate of Neil-Bohr.	نیل بوہر کے مفروضات لکھیں۔
4	Difference between Rather Ford & Neil Bohr atomic theory.	ردر فورڈ اور نیل بوہر کی ایٹمک تھیوری میں فرق واضح کریں۔

CHAPTER # 03

(PERIODIC TABLE & PROPERTIES) (پریڈک ٹیبل اور خصوصیات)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	What was contribution of Dobereiner towards classification of elements?	ایلیمنٹس کو گروپ بندی میں ڈوبرائسر کا کردار لکھیں۔
2	State Mendeleev periodic law.	مینڈلیف کے پیریڈک لاء بیان کریں۔
3	Why & how elements are arranged in period?	پریڈ میں ایلیمنٹس کیوں اور کیسے ترتیب دیے گئے؟
4	Define period & group.	پیریڈ اور گروپ کی تعریف کریں۔
5	Define periodic function.	پیریڈک کی تعریف کریں۔
6	Define Atomic radius.	ایٹمک ریڈیئس کی تعریف کریں۔
7	Define shedding effect.	شیلڈنگ ایفیکٹ کی تعریف کریں۔
8	Define ionization energy.	آئیونائزیشن انرجی کی تعریف کریں۔
9	Define electrons affinity.	الیکٹرون آفینٹیٹی کی تعریف کریں۔

10	Define electronegativity.	ایکٹرو نیگیٹیویٹی کی تعریف کریں۔
11	What is SI unit of Atomic radius?	ایٹامک ریڈیوس کا ایس۔ آئی یونٹ لکھیں۔
12	Why does the size of Atoms decrease in period?	پیریڈ میں ایٹمز کا سائز کیسے بڑھتا ہے؟
13	Why 2nd ionization energy of an elements higher than 1st ionization energy?	دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی آئیونائزیشن انرجی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
14	What is the trend of ionization energy in group?	گروپ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟
15	Why is the ionization energy of Na+ less than that Mg+?	+Na کی آئیونائزیشن انرجی +Mg سے کم کیوں ہے؟
16	Why are noble gases not reactive?	نوبل گیسوں کیوں ری ایکٹیو نہیں ہوتیں؟
17	Give the trend of ionization energy in a period.	ایک پیریڈ میں آئیونائزیشن انرجی کا رجحان کیا ہے؟
18	Define Duplet & Octane rule.	ڈوپلیٹ اور آکٹیب رول کی تعریف کریں۔
19	Why does sodium form chemical bond with chlorine?	سوڈیم کلورین کے ساتھ کیمیائی بانڈ کیوں بناتا ہے؟
20	How do Atoms follow octane rules?	ایٹم آکٹیب رولز پر کیسے عمل کرتے ہیں؟

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Explain long form of periodic table.	لانگ فارم آف پیریڈک ٹیبل کی خصوصیات کی وضاحت کریں۔
---	--------------------------------------	--

CHAPTER # 04

pakcity.org

(STRUCTURE OF MOLECULES) (مولیکولز کی ساخت)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define bond pair & Lone pair.	بانڈ پیئر اور لون پیئر کی تعریف کریں۔
2	Define polar & No-Polar coretent bond.	پولر اور نان پولر کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں۔
3	Give the electronic configuration of carbon Atom.	کاربن ایٹم کی الیکٹرونک کنفیگریشن بتائیں۔
4	What types of elements have tendency of sharing of electrons?	کس قسم کے ایلیمنٹس میں الیکٹرانک شیئرنگ کا رجحان ہے؟
5	Why is the BF ₃ electron deficient.	BF ₃ میں الیکٹران کی کمی کیوں ہے؟
6	What types of electron pair make a molecules good donor?	کس قسم کے الیکٹران پیئر مالیکول کو اچھا ڈونر بناتے ہیں؟
7	What do you mean by delta sign and does it develop?	ڈیلٹا کی علامت سے کیا مراد ہے اور یہ کیوں بنایا جاتا ہے؟
8	Why has water polar covalent Bond?	پانی میں پولر کوویلنٹ بانڈ کیوں پایا جاتا ہے؟
9	Define Malleable & Ductile.	میلبل اور ڈکٹائل کی تعریف کریں۔
10	What type of elements form metallic bond?	کس قسم کے ایلیمنٹس میٹالک بانڈ بناتے ہیں؟
11	Why are ionic compound easily soluble in water?	آئیونک کمپاؤنڈ پانی میں آسانی سے حل کیوں ہوتے ہیں؟
12	Why atoms do reacts?	ایٹم آپس میں ری ایکٹ کیوں کرتے ہیں؟
13	Ionic compound are solid, justify.	آئیونک کمپاؤنڈ ٹھوس ہیں، وضاحت کریں۔
14	Metals are good conductor of electricity why?	میٹلز بجلی کے اچھے کنڈکٹرز ہیں کیوں؟
15	What type of covalent bond is formed in Nitrogen molecules?	نائٹروجن مالیکولز میں کس قسم کا کوویلنٹ بانڈ بنتا ہے۔
16	Describe at least two necessary condition for the formation of covalent bond.	کوویلنٹ بانڈ کی تشکیل کے لیے کم از کم دو ضروری شرطیں بیان کریں۔
17	Why does covalent bond polar?	کوویلنٹ بانڈ پولر کیوں ہوتا ہے۔

18	Why do the ionic compounds have high melting point & boiling point?	آئیونک کمپاؤنڈ میں میلنگ اور بوائلنگ کیوں زیادہ ہے؟
19	What is relationship b/w electronegativity and polarity?	الیکٹرو نیگیٹیویٹی اور پولاریٹی میں کیا تعلق ہے؟
20	Why does ice float on water?	برف پانی پر کیوں تیرتی ہے؟

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Define covalent bond & its types?	کوویلنٹ بانڈ کی تعریف کریں اور اس کی اقسام کی وضاحت کریں۔
2	Explain ionic bond.	آئیونک بانڈ کی وضاحت کریں۔
3	Explain H-Bonding.	H-Bonding کی وضاحت کریں۔
4	Explain ionic compound characteristics.	آئیونک کمپاؤنڈ کی خصوصیات کی وضاحت کریں۔

CHAPTER # 05

(مادے کی طبعی حالت) (PHYSICAL STATE OF MATTER)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define diffusion & effusion with examples.	ڈیفیوژن اور ایفیوژن کی تعریف کریں۔
2	Define pressure formula & unit.	پریشر کی تعریف کریں فارمولا اور یونٹ کی وضاحت کریں۔
3	Why the rate of diffusion of gases is rapid than the liquid?	گیسوں میں ڈیفیوژن مائع کی نسبت کیوں زیادہ ہوتی ہے؟
4	Why are gases compressible?	گیسوں کو کیوں دبایا جاسکتا ہے؟
5	What do you mean Pascal Atom?	پاسکل ایٹم سے کیا مراد ہے؟
6	In which units blood pressure is measured?	بلڈ پریشر کن یونٹس میں ماپا جاتا ہے؟
7	Define systolic & diastolic pressure.	سسٹولک اور ڈائاسٹولک پریشر کی وضاحت کریں۔
8	What is Absolute Zero?	لیبسولیوٹ زیرو کیا ہے؟
9	When a gas is allowed to expand, what will effect on its temperature?	جب گیس کو پھیلنے کی اجازت دی جائے تو اس کے درجہ حرارت پر کیا اثر پڑے گا۔
10	In which units body temperature is measured?	جسم کے ٹمپریچر کی پیمائش کن یونٹس میں کی جاتی ہے؟
11	Define boiling & freezing point.	بوائلنگ اور فریزنگ پوائنٹ کی وضاحت کریں
12	Why does evaporation increase with increase of temperature?	درجہ حرارت میں اضافے کے ساتھ بخارات کیوں بڑھتے ہیں؟
13	What do you meant by conduction?	کنڈکشن سے کیا مراد ہے؟
14	Why is vapor pressure higher at high temperature?	اعلیٰ درجہ حرارت پر بخارات کا دباؤ کیوں زیادہ ہوتا ہے۔
15	What do you meant by dynamic equilibrium?	ڈائنامک ایکیویلیبریم سے کیا مراد ہے؟
16	Why are the liquid mobile?	مائع کیوں موبائل ہے؟
17	Write the molecular formula of a sulphur molecule.	سلفر کے مالیکیولر فارمولا لکھیں۔
18	Why are the densities of gases lower than liquid?	گیسوں کی ڈینسٹی مائع سے کم کیوں ہے؟
19	Define Amorphous solid with examples.	Amorphous solid کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔
20	Define crystalline solid with example.	مثال کے ساتھ کرسٹل لائن ٹھوس کی وضاحت کریں۔
21	Define Allotropy.	ایلوٹروپی کی تعریف کریں۔
22	Define causes of Allotropy.	ایلوٹروپی کی وجوہات بیان کریں۔

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Explain Charles's law with example.	چارلس کے قانون کی وضاحت کریں اور مثال بھی دیں۔
2	Define boil law & explain.	بوائل کے قانون کی وضاحت کریں۔
3	Define diffusion and its factors.	ڈیفیوژن اور اس کے عوامل کی وضاحت کریں۔
4	Define vapor pressure & factors.	وہپر پریشر اور عوامل کی وضاحت کریں۔
5	Define evaporation & factors.	ایوہپوریشن اور عوامل کی وضاحت کریں۔

CHAPTER # 06



(SOLUTIONS) (سولوشنز)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define solution & aqueous solution.	سولوشن اور ایکوئس سولوشن کی وضاحت کریں۔
2	Define solute & solvent.	سولیوٹ اور سولویٹ کی تعریف کریں۔
3	Define saturated & unsaturated solution.	سیچوریشنڈ اور ان سیچوریشنڈ سولوشن کی وضاحت کریں۔
4	Define super saturated solution.	سپر سیچوریشنڈ سولوشن کی وضاحت کریں۔
5	Define Dilution solution.	ڈائلوشن کی وضاحت کریں۔
7	Define molarity.	مولیریٹی کی تعریف کریں۔
8	Why a solution is considered mixture.	سولوشن کو کمپوز کیوں سمجھا جاتا ہے؟
9	Define the Alloys.	الائے کی تعریف کریں۔
10	Why are the colloids quite stable?	کولائیڈ قیام پذیر کیوں ہیں؟
11	Why does the colloid show tandal effect?	کولائیڈ ٹینڈل ایفیکٹ کا مظاہرہ کیوں کرتے ہیں؟
12	Define tandal effect.	ٹینڈل ایفیکٹ کی تعریف کریں۔
13	Why the suspension does not form a homogenous mixture?	سیسیس ہوموجینس کیوں نہیں بناتے؟
14	Why do we stir paints thoroughly before using?	ہم استعمال کرنے سے پہلے پینٹ کو اچھی طرح کیوں ہلاتے ہیں؟
15	What do you mean "like dissolved like" with example?	لائک ڈیزولولوائک کا کیا مطلب ہے مثالوں سے واضح کریں۔
16	How you will test whether given solution is colloidal solution?	آپ یہ کیسے ثابت کریں گے کہ دیا ہوا سولوشن کولائیڈل ہے یا نہیں؟

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Difference b/w solution, colloid, suspension.	سولوشن، کولائیڈ، سیسیس میں فرق بتائیں۔
2	Define solubility & factors.	سولوبیلیٹی اور عوامل کی وضاحت کریں۔
3	Explain effect of temperature on solubility.	سولوبیلیٹی پر درجہ حرارت کے اثر کی وضاحت کریں۔

CHAPTER # 07



(ELECTRO-CHEMISTRY) (الیکٹرو کیمسٹری)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define electrochemistry.	الیکٹرو کیمسٹری کی تعریف کریں۔
2	Define redox reaction.	ریڈ آکس ری ایکشن کی تعریف کریں۔
3	Define oxidizing & reducing agent.	آکسائیڈنگ ایجنٹ اور ریڈیوسنگ ایجنٹ میں فرق واضح کریں۔
4	Define electrochemical cell & types.	الیکٹرو کیمیکل سیل کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔

5	Define electrolytic cell & examples.	الیکٹرو لیسٹ سیل کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔
6	Define Galvanic cell & examples.	Galvanic سیل کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔
7	Define salt bridge.	سالت بریج کی تعریف کریں۔
8	Define corrosion & with example.	کروژن کی تعریف کریں اور مثالیں دیں۔
9	Define Rusting of iron & process.	لوہے کو زنگ لگنے کے عمل کی تعریف کریں۔
10	Define Alloying.	الائنگ کی تعریف کریں۔
11	Define Galvanizing.	Galvanizing کی تعریف کریں۔
12	Define electroplating.	الیکٹرو پلٹنگ کی تعریف کریں۔
13	Define oxidation & reduction and reaction.	آکسیدیشن اور ریڈکشن ری ایکشن کی وضاحت کریں۔
14	Why are the strong electrolysis terms as good conductor?	الیکٹرو لائٹس ایچھے کنڈکٹریوں تصور کیے جاتے ہیں؟
15	How are the half cells of a galvanic cell connected? What is function of salt bridge?	گیولونک سیل کا آدھا سیل کیسے جڑا ہوا ہے؟ سالت بریج کا کام کیا ہے؟
16	What is the shape of cathode in nelson cell?	نیلسن سیل میں کیتھوڈ کی شکل کیا ہے؟
17	What is corrosion & rusting?	کروژن اور زنگ لگنا کیا ہے؟
18	What happen to iron in the rusting process?	زنگ لگنے کے عمل میں لوہے کا کیا ہوتا ہے؟
19	Explain the role of "O ² " in rusting.	زنگ لگنے میں "O ₂ " کے کردار کی وضاحت کریں۔
20	What is advantages of galvanizing?	galvanizing کے فوائد کیا ہے؟
21	How electroplating of zinc & tin is carried out?	زنگ اور ٹن کی الیکٹرو پلٹنگ کیسے کی جاتی ہے؟
22	Define oxidation & reduction of loss or gain hydrogen & give examples.	ہائیڈروجن کے داخل اور خارج کے حوالے سے آکسیدیشن اور ریڈکشن کی تعریف کریں۔
23	Define valiancy & oxidation state.	ویلیسن اور آکسیدیشن اسٹیٹ کی تعریف کریں۔
24	What happen at cathode in a galvanic cell?	گولونک سیل میں کیتھوڈ پر کیا ہوتا ہے؟
25	Which solution is used as an electrolyte in Nelson's cell?	کون سا محلول نیلسن کے سیل میں الیکٹرو لائٹ کے طور پر استعمال ہوتا ہے؟
26	Why is an iron grill painted frequently?	لوہے کی جالی کو بار بار کیوں رنگ کیا جاتا ہے؟
27	In electroplating of chromium which salt is used as an electrolyte?	کرومیم کی الیکٹرو پلٹنگ میں کونسا سالت الیکٹرو لائٹ کے طور پر استعمال ہوتا ہے؟
28	Find O-N of H ₂ SO ₄ , KClO ₃ .	H ₂ SO ₄ , KClO ₃ میں O-N تلاش کریں۔

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Define electrolytes & explain its types.	الیکٹرو لائٹس کی تعریف کریں اور اس کی اقسام کی وضاحت کریں۔
2	Difference b/w electrolytic & Galvanic cell.	الیکٹرو لیسٹ سیل اور گیولونک سیل میں فرق بتائیں۔
3	Write water of electrolysis.	پانی کی الیکٹرو لیسٹس کی وضاحت کریں۔
4	Explain down's cell & Nelson's cell.	ڈاون اور نیلسن سیل کی وضاحت کریں۔

CHAPTER # 08

(CHEMICAL REACTIVITY) (کیمیکی ریاکٹیویٹی)

IMPORTANT SHORT QUESTIONS:

SR #	QUESTION IN ENGLISH	QUESTIONS IN URDU
1	Define metal.	دھات کی تعریف کریں۔
2	Write physical properties of metals.	دھاتوں کی طبعی خصوصیات لکھیں
3	Write chemical properties of metals.	دھاتوں کی کیمیائی خصوصیات لکھیں۔

4	Define electropositive & valiancy.	ایلیکٹرو پازیٹیو اور ویلیانسی کی تعریف کریں۔
5	Trends electropositive in groups & period. Why?	گروپ اور پیریڈ میں ایلیکٹرو پازیٹیو رجحانات کیوں ہیں؟
7	Why Na+ metal more reactive then Mg+ metal?	Na + دھات + Mg دھات سے زیادہ ری ایکٹیو کیوں ہے؟
8	Why Alkali metal more reactive than Allic earth metal?	کیوں الکی دھات ایلیکٹران ارتھ میٹل سے زیادہ ری ایکٹیو ہوتی ہے؟
9	Write uses of sodium, magnesium, calcium.	سوڈیم، میگنیشیم، کیلشیم کے استعمال لکھیں۔
10	Write properties of silver, gold and platinum.	چاندی، سونے اور پلاٹینم کی خصوصیات لکھیں۔
11	What is difference b/w steel and stain less steel?	سٹیل اور سٹین لیس سٹیل میں کیا فرق ہے؟
12	What do you mean by 24 carat gold?	24 قیراط سونے سے آپ کا کیا مطلب ہے؟
13	Why is gold used Jewelry?	چیولری بنانے کیلئے سونے کا استعمال کیوں کیا جاتا ہے؟
14	Define non-metal.	غیر دھات کی تعریف کریں۔
15	Write physical and chemical properties of non-metal.	غیر دھات کی طبی اور کیمیائی خصوصیات لکھیں۔
16	Why fluorine is more non-melatic than chlorine?	فلورین کلورین کی نسبت زیادہ نان میٹلک کیوں ہوتی ہے؟
17	Why HF is weak acid?	ایچ-ایف کمزور تیزاب کیوں ہے؟
18	Why non-metal accept easily electron?	کیوں غیر دھات آسانی سے الیکٹران کو قبول کرتے ہیں؟
19	Why reactivity of metal increase in down groups?	گروپ میں نیچے کی طرف میٹل کی ری ایکٹیوٹی کیوں بڑھتی ہے؟
20	Why 2nd ionization energy if Mg+ is higher than 1st ionization energy?	میگنیشیم کی دوسری آئیونائزیشن انرجی پہلی سے زیادہ کیوں ہوتی ہے؟
21	Why silver & gold less reactive?	سلور اور گولڈ کم ری ایکٹیو کیوں ہے؟
22	Why is Mg ⁺ harder than Na ⁺ ?	میگنیشیم سوڈیم سے زیادہ سخت کیوں ہوتی ہے؟
23	Why is calcium more electropositive than Mg?	کیلشیم Mg سے زیادہ ایلیکٹرو پازیٹیو کیوں ہے؟
24	Why is ionization energy of Na less than Mg+?	Na کی آئیونائزیشن انرجی Mg+ سے کم کیوں ہے؟
25	Why is ionization energy of Na more than "K"?	Na کی آئیونائزیشن انرجی "K" سے زیادہ کیوں ہے؟
26	Why is copper used for making electrical wire?	بجلی کی تار بنانے میں تانبے کا استعمال کیوں کیا جاتا ہے؟

IMPORTANT LONG QUESTIONS:

1	Table Alkali metal & Alkaline earth metal.	ٹیبیل الکی دھات اور الکیٹران ارتھ میٹل۔
---	--	---

NOTE: KEEP IN MIND "THIS IS ONLY GUESS"

ATIF RIAZ JALALI