www.ilmkidunya.com

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION LARKANA, SINDH
SECONDARY SCHOOL CERTIFICATE PART-I ANNUAL EXAMINATION 2014

Date:- 09 April 2014
Time allowed: 20 Minutes. **Chemistry** Max: Marks: 16

Part-A OBJECTIVE QUESTIONS (MCQs Type C) (16 Marks)

Instruction: Identify the correct answer of each MCQ from its given four options and write on main Answer script/copy.

1. In an exothermic reaction..... a. Heat energy is lost b. Heat energy is gained c. Heat energy is lost as well as gained d. None
2. ....discovered SO_2. a. J. Priesly b. J.Black c. Gay-Lussac d. John Dalton
3. 44 a.m.u of CO_2 is equal to... a. Molar mass b. Atomic mass c. Molecular mass d. Mass Number
4. Fe_2O_3 is the formula of... a. Ferric Hydro Oxide b. Ferric Oxide c. Ferric Sulphate d. Ferric Chloride
5. ....is the lightest particle of atom. a. Electron b. Proton c. Neutron d. Alpha particle
6. ....is most reactive... a. Na b. Fe c. Cu d. Ca
7. .....Presented Triad law. a. Dobereiner b. Pascal c. Lothar Meyer d. Newland
8. Co-ordinate covalent bonds are..... a. Polar b. Non polar c. Both d. None
9. The process in which solid directly changes to gas is called... a. Evaporation b. Melting c. Sublimation d. Boiling
10. The sum of the mole fraction of solute and solvent is equal to...... a. 1 b. 2 c. 3 d. None
11. In S.I system the unit of current is..... a. Ampere b. Volt c. Watt d. None
12. The formula of Ascorbic acid is..... a. $C_6H_6O_6$ b. $C_6H_8O_6$ c. $C_6H_8O_6$ d. $C_6H_8O_{12}$
13. Arhenius theory was presented in.....A.D a. 1885 b. 1886 c. 1887 d. 1888
14. The formula of washing Soda is..... a. $NaHCO_3$ b. $Na_2CO_3 10H_2O$ c. $Na_2CO_3.6H_2O$ d. Na_2CO_3
15. An acid that produced large number of $[H]^+$ ions in aqueous solution is called... a. Strong base b. Weak base c. Strong acid d. Weak acid
16. The formation of water from H_2 and O_2 is example of.... a. Exothermic reaction b. Endothermic reaction c. Neutralization reaction d. None

(Sindhi version)

1. گرمي خارج ڪندڙ عمل ۾..... a.گرمي ضايع ٿيندي آهي b.گرمي حاصل ٿيندي آهي c.گرمي ضايع ۽ حاصل ٿيندي آهي. d.ڪو به نه
2. ......سلفر ڊاءِ آڪسائيڊ ايجاد ڪئي. a. J. Priesly b. J.Black c. Gay-Lussac d. John Dalton
3. ڪاربان ڊاءِ آڪسائيڊ جا 44 a.m.u ....جي برابر هوندا آهن. a.مولر ماپ b.ائٽمي ماپ c.ماليڪيولر ماپ d.ماپ نمبر
4. Fe_2O_3......جو فارمولو آهي. a.فيرڪ هائيڊرو آڪسائيڊ b.فيرڪ آڪسائيڊ c.فيرڪ سلفيٽ d.فيرڪ ڪلورائيڊ
5. ......سڀ کان هلڪو ذرو آهي. a.اليڪٽران b. پروٽان c.نيوٽران d.الفا ذرڙا
6. ....زياده تيز عمل ڪندڙ آهي. a. Na b. Fe c. Cu d. Ca
7. ٽڪي وارو قانون.... پيش ڪيو. a.ڊوبرائينر b. پاسڪل c.لوٿر ميئر d.نيو لينڊ
8. ڪوآرڊينيٽ ڪوويلنٽ بانڊ هميشه...هوندا آهن. a.قطبي b. غيرقطبي c.ٻئي d.ڪو به نه
9. جنهن عمل ذريعي ڪو ٺهرو جسم سڌو گئس واري حالت اختيار ڪندو آهي، تنهن کي....چئبو آهي. a.بخارجڻ b.رجڻ c.ڪافورجڻ d.ٽهڪڻ
10. محلول ۽ محلل جي مول فريڪشن جو مجموعو...... ٿيندو آهي. a. 1 b. 2 c. 3 d.ڪو به نه
11. بين الاقوامي سسٽم ۾ ڪرنٽ جو بنيادي ايڪو.....آهي. a.ايمپيئر b.وولٽ c.واٽ d.ڪو به نه
12. ايسڪاربڪ ائسڊ جو فارمولا........آهي. a. $C_6H_6O_6$ b. $C_6H_8O_6$ c. $C_6H_8C_6$ d. $C_6H_8O_{12}$
13. آرهينس جو نظريو......ع ۾ پيش ڪيو ويو. a. 1885 b. 1886 c. 1887 d. 1888
14. ڌوئڻ واري سوڊا جو فارمولا.....آهي. a. $NaHCO_3$ b. $Na_2CO_3 10H_2O$ c. $Na_2CO_3.6H_2O$ d. Na_2CO_3
15. اهڙو تيزاب جيڪو آبي ڳار ۾ وڏي تعداد ۾ $[H]^+$ آئن پيدا ڪري ان کي....چئبو آهي. a.طاقتور اساس b. ڪمزور اساس c.طاقتور تيزاب d. ڪمزور تيزاب
16. هائيڊروجن ۽ آڪسيجن مان ٺهندڙ پاڻي.....جو مثال آهي. a.گرمي خارج ڪندڙ عمل b.گرمي جذب ڪندڙ عمل c.بي اثر عمل d.ڪو به نه

(Urdu version)

1. حرارت زا تعامل میں۔۔۔۔ a. حرارتی توانائی خارج ہوتی b. حرارتی توانائی جذب ہوتی ہے c. حرارتی توانائی خارج اور جذب ہوتی ہے d. کوئی نہیں
2. ۔۔۔۔۔۔نے سلفر ڈائی آکسائیڈ ایجاد کی۔ a. J. Priesly b. J.Black c. Gay-Lussac d. John Dalton
3. کاربن ڈائی آکسائیڈ کے 44 a.m.u ۔۔۔۔۔۔کے برابر ہوتے ہیں۔ a. مولر ماس b. اٹمی ماس c. مالیکیولر ماس d. ماس نمبر
4. Fe_2O_3 ۔۔۔۔۔کا فارمولا ہے۔ a. فیرک ہائیڈرو آکسائیڈ b. فیرک آکسائیڈ c. فیرک سلفیٹ d. فیرک کلورائیڈ
5. ۔۔۔۔۔سب سے ہلکا ذرہ ہے۔ a. الیکٹران b. پروٹان c. نیوٹران d. الفا ذرہ
6. ۔۔۔۔۔۔زیادہ متعامل ہے۔ a. Na b. Fe c. Cu d. Ca
7. ٹرائیڈ کا اصول۔۔۔۔۔نے پیش کیا۔ a. ڈوبرائینر b. پاسکل c. لوتھر میئر d. نیو لینڈ
8. کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ ہمیشہ۔۔۔۔۔ہوتے ہیں۔ a. قطبی b. غیر قطبی c. دونوں d. کوئی نہیں
9. ایسا طریقہ کار جس میں کوئی ٹھوس براہ راست بغیر پگھلے ہوئے گیس میں تبدیل ہو جائے اس کو۔۔۔۔۔کہتے ہیں۔ a. تبخیر b. پگھلاؤ c. تصعید d. ابلنا
10. منحل اور محلل کے مول کسر کا میزان۔۔۔۔۔ہوتا ہے۔ a. 1 b. 2 c. 3 d. کوئی نہیں
11. بین الاقوامی سسٹم میں۔۔۔۔برقی رو کی بنیادی اکائی ہے۔ a. ایمپیئر b. وولٹ c. واٹ d. کوئی نہیں
12. اسکاربک ایسڈ کا فارمولا۔۔۔۔ہے۔ a. $C_6H_6O_6$ b. $C_6H_8O_6$ c. $C_6H_8C_6$ d. $C_6H_8O_{12}$
13. آرہینس کا نظریہ۔۔۔۔۔۔میں پیش کیا گیا۔ a. 1885 b. 1886 c. 1887 d. 1888
14. کپڑے دھونے والے سوڈا کا فارمولا۔۔۔۔۔۔ہے۔ a. $NaHCO_3$ b. $Na_2CO_3 10H_2O$ c. $Na_2CO_3.6H_2O$ d. Na_2CO_3
15. ایسا تیزاب جو آبی محلول میں بڑی تعداد میں $[H]^+$ پیدا کرے اس کو۔۔۔۔۔کہتے ہیں۔ a. طاقتور اساس b. کمزور اساس c. طاقتور تیزاب d. کمزور تیزاب
16. ہائیڈروجن اور آکسیجن سے پانی کا بننا۔۔۔۔۔کی مثال ہے۔ a. حرارت زا تعامل b. حرارت گیر تعامل c. تعدیلی تعامل d. کوئی نہیں

The end

BOARD OF INTERMEDIATE AND SECONDARY EDUCATION LARKANA, SINDH
SECONDARY SCHOOL CERTIFICATE PART-I ANNUAL EXAMINATION 2014

Date:- 09 April 2014
Time allowed: 2 Hours 40 Minutes. **Chemistry** Max: Marks: 69

Part-B Constructed Response Questions(CRQs)/ (Short Answer Questions) (45 Marks)

Note. Attempt any Nine(09) questions from Section-A. And Two(02) questions from Section-C.

Q.1 Give the reactions of NaOH with. i.HcL ii.AL iii.Co_2 iv.NH_4cL v.CL_2

Q.2 What happens when the following are heated with Coke.
i. Sulphur ii. Aluminum iii. Zinc oxide iv.Water as steam v.Conc:Nitric acid

Q.3 What is Electrolytes?

Q.4 Calculate the number of molecules in 64 g of CH_4.

Q.5 Calculate the number of atoms in 54 g of AL.

Q.6 How acids are classified into different groups?

Q.7 Explain Frasch process.

Q.8 Why does Sea water drop at the bottom, in winter?

Q.9 Calculate the PH and POH of a solution whose $[H^+]$ ion concentration is 4×10^{-3} moles /litre.

Q.10 5.8 g of NaCl are dissolved in 41.6 g water. Calculate the percent by mass of NacL in this solution.

Q.11 A current of 8 amperes was passed in a solution of silver nitrate. The deposited mass of Silver was found to be 1.063×10^{-3} kg and the electro chemical equivalent is 0.0018 g/c. Find the time

Q.12 Define. i. Colloid ii. Emulsion iii. Suspension iv. Saturated solution

Part-C-Extended Response Questions(ERQs)/ (Long Answer Questions)(24 Marks)

Q.13 Explain Electroplating and uses of Electrolysis.

Q.14 Explain Dative covalent Bond and give comparison between Covalent Bond and Co-ordinate Covalent Bond.

Q.15 Explain types of chemical reactions.

Sindhi Version)

حصو ٻيو (ننڍا جوابي وارا سوال) 45 مارڪون

نوٽ: حصي ٻئي مان ڪي به نو (09) سوال ڪريو ۽ حصي ٽئين مان ڪي به ٻه (02) سوال حل ڪريو.

سوال 1. سوڊيم هائيڊرو آڪسائيڊ جا هيٺين شين سان ڪيميائي عمل بيان ڪريو. i.HcL ii.AL iii.Co_2 iv. NH_4cL v.CL_2

سوال 2. ٻڌايو ته جڏهن هيٺين شين کي Coke سان ملائي گرم ڪيو آهي ته ڇا ٿيندو آهي؟ i. Sulphur ii. Aluminum iii.Zinc oxide iv. Water as steam v.Conc:Nitric acid

سوال 3. برق پاش ڇا کي چئبو آهي؟

سوال 4. 64 گرام CH_4 ۾ ماليڪيولز جو تعداد معلوم ڪريو.

سوال 5. AL جي 54 گرامن ۾ ايٽمن جو تعداد معلوم ڪريو.

سوال 6. تيزابن کي مختلف گروپن ۾ ڪيئن ورهائي سگهجي ٿو.

سوال 7. فراش وارو طريقو سمجهايو.

سوال 8. سياري ۾ سمنڊ جو پاڻي هيٺ لهڻ شروع ڇو ڪندو آهي؟

سوال 9. محلول جي PH ۽ POH معلوم ڪريو جنهن جي $[H^+]$ آئينز جي گهاٽائي 4×10^{-3} مولز في ليٽر آهي.

سوال 10. لوڻ جا 5.8 گرام پاڻي جي 41.6 گرامن ۾ حل ڪيا ويا آهن. ماپ جي لحاظ کان هن ڳار ۾ في سيڪڙو معلوم ڪريو.

سوال 11. سلور نائٽريٽ جي ڳار مان 8 ايمپيئر گذاريو ويو ۽ چانديءَ جو جمع ٿيل مقدار 1.063×10^{-3}kg حاصل ٿيو. چانديءَ جو برقي ڪيميائي متبادل 0.00118 g/c آهي ته وقت معلوم ڪريو.

سوال 12. وضاحت بيان ڪريو. i. Colloid ii. Emulsion iii. Suspension iv. Saturated solution

حصو ٽيون (وڏي جواب وارا سوال) 24 مارڪون

سوال 13. برقي ملمع ڪاري بيان ڪريو ۽ برق پاشيدگي جا استعمال بيان ڪريو.

سوال 14. Dative covalent Bond بيان ڪريو ۽ ڪوويلنٽ بانڊ ۽ ڪوآرڊينيٽ ڪوويلنٽ بانڊ جي ڀيٽ ڪريو.

سوال 15. ڪيميائي عملن جا قسم بيان ڪريو.

(Urdu Version)

حصہ دوم (مختصر جواب والے سوالات) 45 مارکس

نوٹ: حصہ دوم میں سے کوئی بھی نو (09) سوالات حل کریں اور حصہ سوم میں سے کوئی بھی دو (02) سوالات حل کریں۔

سوال 1. ذیل کے ساتھ سوڈیم ہائیڈرو آکسائیڈ کے تعاملات بتائیں۔ i.HcL ii.AL iii.Co_2 iv.NH_4cL v.CL_2

سوال 2. مندرجہ ذیل اشیاء کو Coke کے ساتھ گرم کرنے پر کیا ہوتا ہے؟ i. Sulphur ii. Aluminum iii.Zinc oxide iv. Water as steam v.Conc:Nitric acid

سوال 3. برق پاش سے کیا مراد ہے؟

سوال 4. CH_4 کے 64 گرام میں مالیکیولوں کی تعداد معلوم کریں۔

سوال 5. 54 گرام AL میں اس کے ایٹموں کی تعداد بتائیے۔

سوال 6. تیزابوں کی درجہ بندی بتائیں۔

سوال 7. فراش کا طریقہ بتائیے۔

سوال 8. سردیوں میں سمندر کا پانی نیچے کی سطح پر کیوں چلا جاتا ہے؟

سوال 9. ایک محلول کی PH اور POH معلوم کریں جبکہ $[H^+]$ آئنوں کی ارتکاز 4×10^{-3} مول فی لیٹر ہے۔

سوال 10. ایک محلول میں 41.6 گرام پانی میں 5.8 گرام NacL حل کیا گیا ہے۔ محلول کی اس کی ماس فیصد مقدار نکالئے۔

سوال 11. سلور نائٹریٹ کے محلول میں 8 ایمپیئر برقی رو گزارتے ہیں اور سلور دھات کے جمع ہونے کا وزن 1.063×10^{-3}kg ہے۔ سلور دھات کا الیکٹرو کیمیکل ایکوویلنٹ 0.00118 g/c ہے۔ وقت معلوم کریں۔

سوال 12. وضاحت بیان کریں۔ i. Colloid ii. Emulsion iii. Suspension iv. Saturated solution

حصہ سوم (تفصیلی جوابات والے سوالات) 24 مارکس

سوال 13. دھاتی برقی ملمع کاری بیان کریں اور برق پاشیدگی کے استعمالات بیان کریں۔

سوال 14. Dative covalent Bond بیان کریں اور کوویلنٹ بانڈ اور کوآرڈینیٹ کوویلنٹ بانڈ میں موازنہ کریں۔

سوال 15. کیمیائی تعاملات کی اقسام بیان کریں۔

The end

GOVT.(MPL)H.S.S LARKANA