

# D

## CCE PR

Revised & Un-Revised

ಕರ್ನಾಟಕ ಪ್ರೌಢ ಶಿಕ್ಷಣ ಪರಿಷತ್, ಮಂಡಳಿ, ಮಲ್ಲೇಶ್ವರಂ, ಬೆಂಗಳೂರು - 560 003  
KARNATAKA SECONDARY EDUCATION EXAMINATION BOARD, MALLESWARAM,  
BANGALORE - 560 003

ಎಸ್.ಎಸ್.ಎಲ್.ಸಿ. ಪರೀಕ್ಷೆ, ಜೂನ್, 2018  
S. S. L. C. EXAMINATION, JUNE, 2018

ಮಾದರಿ ಉತ್ತರಗಳು  
MODEL ANSWERS

ದಿನಾಂಕ : 25. 06. 2018 ]  
Date : 25. 06. 2018 ]

ಸಂಕೇತ ಸಂಖ್ಯೆ: 83-U(Chem.)  
Code No. : 83-U(Chem.)

ವಿಷಯ : ವಿಜ್ಞಾನ  
Subject : SCIENCE

( ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ / Chemistry )  
( ಉರ್ದು ಭಾಷಾಂತರ / Urdu Version )  
( ಹೊಸ ಪಠ್ಯಕ್ರಮ / New Syllabus )  
( ಪುನರಾವರ್ತಿತ ಖಾಸಗಿ ಅಭ್ಯರ್ಥಿ / Private Repeater )

[ ಗರಿಷ್ಠ ಅಂಕಗಳು : 100

[ Max. Marks : 100

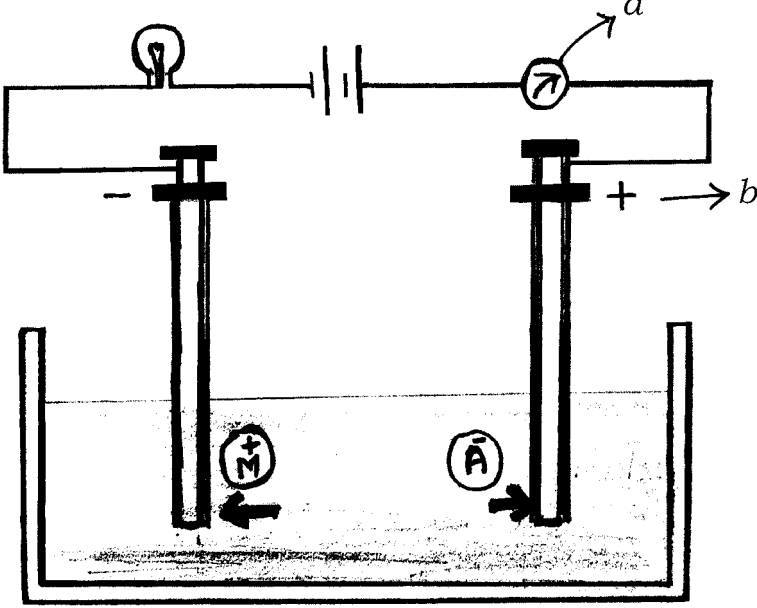
ಮಾರ್ಕ್ಸ್	ಮತೃಗ ಜ್ವಾಬಾತ	ಸಾಲ್ ನುಂಬರಾತ
1	ಅನು ಮಿಲ್ ಸೆ ಸಲ್ಫಾಡ್ ಕೆ ದಹಾತ (Sulphide ore) ಹೆ- (B) ಚಾಲ್ಕೊಪೈರೈಟ್ (Chalcopyrite) (C) ಅಝರೈಟ್ (Azurite) (D) ಮಾಲಾಚೈಟ್ (Malachite)	.1
1	ಜ್ವಾಬ : (B) ಚಾಲ್ಕೊಪೈರೈಟ್ (Chalcopyrite) ಹಸಬ್ ಢಿಲ್ ಮಿಲ್ ಚಾರ್ಲಿಸ್ ಕಲೀಹ ಕಾ ಅಠಾಲ್ (اسعمال) ಹೆ- (A) ಜಹಾಝ ಕೆ ಅಠಾನ್ ಬಹರೈತ್ ವಕ್ತು مسافروں كے كانوں ميں درد محسوس كرنا (B) گر م كھانے كى بوٹھنڈے كھانے كى بو سے پہلے آتى ہے (C) پھوگے سرما كے مقابلہ ميں گرما ميں زيادہ پھٹتے ہیں (D) پھوگے کو اس كى حد سے زيادہ نچوڑنے سے پھٹتا ہے جواب : (C) — پھوگے سرما كے مقابلہ ميں گرما ميں زيادہ پھٹتے ہیں	.4

Turn over ]

PR(D)-60021 (CHE)

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات										
	<p>حسب ذیل عام شکر کی تیاری کے چار مراحل سلسلہ وار غلط طریقہ سے دیئے گئے ہیں</p> <p>(a) رس کو مرتکز کرنا اور قلمناؤ کرنا</p> <p>(b) رس کی تخلیص کرنا</p> <p>(c) قلمی شکر کو علیحدہ کرنا اور سوکھانا</p> <p>(d) وسائل سے رس نکالنا</p> <p>ان مراحل کا صحیح طریقہ :</p> <p>(A) a, c, d, b</p> <p>(B) c, b, a, d</p> <p>(C) b, d, c, a</p> <p>(D) c, a, b, d</p> <p>جواب : (D) — c, a, b, d</p>	.7										
1	<p>ایک تانبا کے اولٹا میٹر میں، منفیہ پر جمع ہونے والے تانبا کی مقدار جب 3A برقی رو 20 منٹ کے لئے گذر جاتی ہے۔</p> <p>(تانبے کا برقی کیمیائی معادل 0.0003 g/coulomb ہے)</p> <p>(A) 18 g</p> <p>(B) 1.8 g</p> <p>(C) 1.08 g</p> <p>(D) 10.8 g</p> <p>جواب : (C) — 1.08 g</p>	.9										
1	<p>بائل کا کلیہ (Boyle's law) بیان کیجئے۔</p> <p>جواب :</p> <p>مستقل تپش پردی گئی کیت کی خشک گیس کا حجم، دباؤ کے ساتھ معکوس تناسب رکھتا ہے۔</p> <p>معیادی جدول کے ایک معیاد سے تعلق رکھنے والے عناصر کیجا کیجئے۔</p>	.12										
1	<table border="1"> <thead> <tr> <th>عنصر</th> <th>ہائیڈروجن</th> <th>سوڈیم</th> <th>کاربن</th> <th>سلیکان</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>جوہری عدد</td> <td>1</td> <td>11</td> <td>6</td> <td>14</td> </tr> </tbody> </table> <p>جواب :</p> <p>سوڈیم (11) سلیکان (14)</p> <p>(دونوں عناصر لکھنا چاہئے)</p>	عنصر	ہائیڈروجن	سوڈیم	کاربن	سلیکان	جوہری عدد	1	11	6	14	.15
عنصر	ہائیڈروجن	سوڈیم	کاربن	سلیکان								
جوہری عدد	1	11	6	14								
1												

سوال نمبرات	متوقع جوابات	مارکس
.19	<p>کاغذ کی تیاری کے چار مراحل بتائیے۔</p> <p>یا</p> <p>شیشہ کی تیاری کے چار مراحل بتائیے۔</p> <p>جواب:</p> <p>(i) گوداسازی</p> <p>(ii) جمعی اشیاء کا اختلاط</p> <p>(iii) خشکانا</p> <p>(iv) صورت پذیری</p> <p>یا</p> <p>(i) پگھلانا</p> <p>(ii) صورت پذیری</p> <p>(iii) تاؤ دینا یا سردانا</p> <p>(iv) چمکانا</p>	2
.21	<p>جوہری جسامت کیا ہے؟ کس طرح جدید معیادی جدول میں جوہری جسامت معیاد میں بائیں سے دائیں اور</p> <p>گروہ میں اوپر سے نیچے تبدیل ہوتی ہے؟</p> <p>جواب:</p> <p>جوہر کے مرکزے سے بیرونی خول کے درمیانی فاصلہ کو جوہری جسامت کہتے ہیں۔</p> <p>معیاد میں بائیں سے دائیں جوہر کی جسامت گھٹتی ہے۔</p> <p>گروہ میں جوہر کی جسامت اوپر سے نیچے کی جانب بڑھتی ہے۔</p>	2

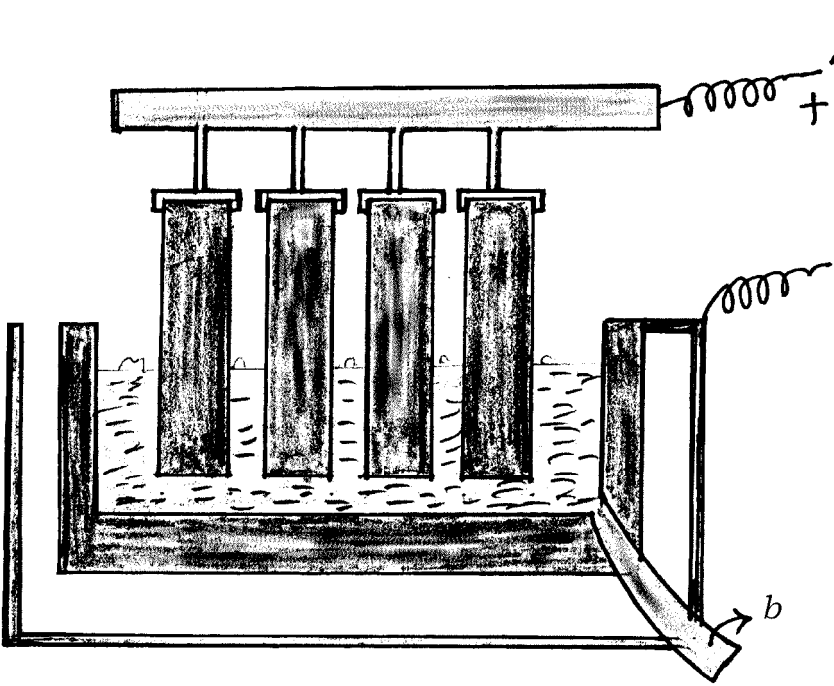
سوال نمبرات	متوقع جوابات	مارکس
.24	برقی پاشیدگی میں استعمال ہونے والے آلات کی شکل بنائیے اور حصوں کے نام لکھئے : (a) ایمپیئر میٹر (b) مٹیرہ جواب:	
		
.26	(a) ایمپیئر میٹر یا امیٹر (Ammeter) (b) اینوڈ (Anode) سیلیکان استعمال کرتے ہوئے کاربوریٹم (سیلیکان کاربائیڈ) کی تیاری کی متوازن مساوات لکھئے۔ کاربوریٹم کا کوئی ایک استعمال لکھئے۔ جواب:	2
	$\text{Si} + \text{C} \rightarrow \text{SiC}$ <p>استعمالات</p> <p>(i) گراناٹ کی پالش کرنے (ii) چاقو، چھری یعنی کاٹنے گھسنے کے اوزار تیز کرنے۔ (iii) کاٹنے یا گھسنے کے اوزار میں۔ (iv) پنسل چھیلنے میں استعمال کرتے ہیں۔ (کوئی دو)</p>	1
.30	(a) تخمیر (Fermentation) کیا ہے؟ تخمیر کے دوران خارج ہونے والی گیس کا نام لکھئے۔ (b) خامری معمول (Substrate) کیا ہے؟	2

یا

سوال نمبرات	متوقع جوابات	مارکس
	(a) شیرہ (Molasses) کیا ہے ؟ (b) جلی شکر (Caramel) کے کوئی دو استعمالات لکھئے۔ جواب:	
	(a) تخمیر وہ کیمیائی عمل ہے جس میں خورد نامیاتی اجسام کے ذریعہ بعض نامیاتی مادوں کو پیدا کیا جاتا ہے۔ کاربن ڈائی آکسائیڈ	1 $\frac{1}{2}$
	(b) شے یا مادہ جس پر تخمیری عمل ہوتا ہے خامری معمول کہتے ہیں۔	$\frac{1}{2}$
	یا	
	(a) شکر کی تحصیل کے دوران قلمی شکل اختیار نہیں کرنے والے بھورے لیس دار سیال کو شیرہ (Molasses) کہتے ہیں۔	1
	(i) تحفظ کار (ii) غذا کورنگ اور ذائقہ عطا کرتا ہے۔	$\frac{1}{2}$
	(iii) شکر کی کھانڈ (Sugar candy) اور چاکلیٹ پر پرت سازی میں استعمال ہوتا ہے۔ (کوئی دو) دلہلی گیس ( Marsh gas ) کا سالمی ضابطہ اور ساختی ضابطہ لکھئے۔ اس کو دلہلی گیس کیوں کہتے ہیں ؟	2 $\frac{1}{2}$
	یا	
	گرافائٹ اور ہیرے کو کاربن کے بہروپ کیوں کہتے ہیں ؟ کاربن کے دو مصنوعی طور پر تیار کئے گئے بہروپ کے نام لکھئے۔ جواب:	
	CH <sub>4</sub>	$\frac{1}{2}$
	$\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	$\frac{1}{2}$
	دلہلی علاقوں میں نباتاتی مادوں کی بیکٹریائی تحلیل سے تیار کی جاتی ہے۔	2 1
	یا	
	کیمیائی اعتبار سے مشابہ لیکن طبعی اعتبار سے مختلف ہوتے ہیں۔	1
	فلرین (Fullerene)	$\frac{1}{2}$
	گرافین (Graphene)	2 $\frac{1}{2}$

.32

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>ایک لڑکا امتحانی نلی میں تانبا کے تراشے لیکر اس میں معتدل نائٹرک ترشہ ملا کر تبدیلی کا مشاہدہ کرتا ہے۔ وہ فیصلہ کرتا ہے کہ اس نے صحیح ترشہ امتحانی نلی میں ملایا۔ اس کی سائنسی وجہ بتائیے۔ اس تعامل کا متوازن کیمیائی مساوات لکھئے۔</p> <p>جواب:</p> <p>امتحانی نلی کے اندر ماملات کے عین اوپر کا فضائی حصہ بے رنگ دیکھائی دے گا۔ تانبا اور نائٹرک ترشہ کے عمل سے آزاد ہونے والی نائٹروجن آکسائیڈ بے رنگ ہوتی ہے لیکن جب یہ ہوا میں موجود آکسیجن سے تعامل پاتی ہے تو سرخ بھورے رنگ کی نائٹروجن ڈائی آکسائیڈ میں تبدیل ہوتی ہے۔</p>	.33
2	<p>1</p> $3\text{Cu} + 8\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NO}\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$ <p>ہم ترکیبیت (Isomerism) کیا ہے؟ آئسو بیوٹین (Isobutane) کا ساختی ضابطہ لکھئے۔</p> <p>جواب:</p> <p>وہ مظہر جس میں نامیاتی مرکبات یکساں سالمی ضابطہ لیکن مختلف ساختی ضابطہ رکھتے ہوں ہم ترکیبیت کہلاتا ہے۔</p> <p>آئسو بیوٹین (Isobutane)</p>	.36
2	<p>1</p> $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\   &   &   \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\   &   &   \\ \text{H} & \text{C} & \text{H} \\   &   & \\ \text{H} & \text{H} & \end{array}$	.41
2	<p>1</p> <p>شیرہ (molasses) سے استھائل الکوبل (ethyl alcohol) کی تیاری کے متوازن مساوات لکھئے۔</p> <p>جواب:</p>	.43
2	<p>1</p> $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{CO}_2\uparrow$ <p>دھاتوں کے کوئی چار طبعی خصوصیات کی فہرست بنائیے۔</p> <p>جواب:</p> <p>(i) کمر کے تپش پر عموماً ٹھوس ہوتی ہیں (سوائے پارہ اور گیلیم کے)</p> <p>(ii) پر آواز ہوتی ہے۔</p> <p>(iii) برقی رو کا ایصال کرتی ہیں۔</p> <p>(iv) حرارت کا ایصال کرتی ہے۔</p> <p>(v) تار پذیر اور ورق پذیر ہوتی ہیں۔</p> <p>(vi) چمکدار ہوتی ہیں۔ (کوئی چار)</p>	.43
2	<p>4 × <math>\frac{1}{2}</math></p>	

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>الومینا سے الومینیم حاصل کرنے کے لئے استعمال ہونے والے آلہ کی شکل بنائیے اور حسب ذیل حصوں کے نام لکھئے:</p> <p>(a) قطب گرافائٹ سے جڑے ہوئے</p> <p>(b) پگھلا ہوا الومینیم</p> <p>جواب:</p> 	.48
3	<p><math>2 + \frac{1}{2} + \frac{1}{2}</math></p> <p>(a) قطب گرافائٹ سے جڑا ہوا۔</p> <p>(b) پگھلا ہوا الومینیم۔</p> <p>(a) کیوں تیلوں کو ٹھوس کیا جاتا ہے؟ اس تعامل میں نکل کارول کیا ہے؟</p> <p>(b) آلکینس (Alkenes) اور الکائن (Alkynes) کے چوتھے مرکبات کا سالمی ضابطہ اور ساختی ضابطہ لکھئے۔</p> <p>یا</p> <p>(a) گلاسیرال (Glycerol) اور سالیسک ترشہ (Salicylic acid) کے ساختی ضابطہ لکھئے۔</p> <p>(b) تصبیین (Saponification) عمل کے مرحلوں کی تشریح کیجئے۔</p> <p>جواب:</p> <p>(i) (a) تیلوں کو سیر شدہ کرنے کے لیے</p> <p>(ii) (b) کیمیائی طور پر غیر عامل ہوتے ہیں اسلئے زیادہ دنوں تک محفوظ رکھا جاسکتا ہے۔</p>	.51

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>(iii) ان کی منتقلی آسان ہوتی ہے۔ نکل تماس کار کے طور پر کام کرتا ہے۔</p> <p>(i) (b) <math>C_5H_{10}</math></p> <p><math display="block">\begin{array}{ccccccc} &amp; &amp; H &amp; H &amp; H &amp; &amp; \\ &amp; &amp;   &amp;   &amp;   &amp; &amp; \\ H &amp; \diagdown &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; H \\ &amp; / &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp; \\ &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; \end{array}</math></p> <p>(ii) <math>C_5H_8</math></p> <p><math display="block">H - C \equiv C - \begin{array}{c} H \\   \\ C \\   \\ H \end{array} - \begin{array}{c} H \\   \\ C \\   \\ H \end{array} - \begin{array}{c} H \\   \\ C \\   \\ H \end{array} - H</math></p> <p>یا</p> <p>(i) (a) گلائیسیرال (Glycerol)</p> <p><math display="block">\begin{array}{ccccccc} &amp; &amp; OH &amp; OH &amp; OH &amp; &amp; \\ &amp; &amp;   &amp;   &amp;   &amp; &amp; \\ H &amp; - &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; C &amp; - &amp; H \\ &amp; &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp;   &amp; &amp; \\ &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; H &amp; &amp; \end{array}</math></p> <p>(ii) سالیسیک ترشہ (Salicylic acid)</p> <p><math display="block">\begin{array}{c} OH \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ COOH \end{array} \quad \text{یا} \quad \begin{array}{c} OH \\   \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\   \\ COOH \end{array}</math></p>	
4	<p>1 <math>\frac{1}{2} + \frac{1}{2}</math> (کوئی دو)</p> <p>1</p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p><math>\frac{1}{2}</math></p> <p>1 + 1</p> <p>1</p> <p>4</p>	<p>(i) (b) چربی یا تیل کی کاربائزک ترشہ اور گلیسرال میں آبی تحلیل۔</p> <p>(ii) سوڈیم یا پوٹاشیم ہائڈراکسائیڈ کے ساتھ چربی یا تیل کی آبی تحلیل کے ذریعہ نمک (صابن) کی تیاری۔</p>