

CCE RR**A**

ಕರ್ನಾಟಕ ಪ್ರೌಢ ಶಿಕ್ಷಣ ಪರಿಷ್ಕಾ ಮಂಡಳಿ, ಮಲ್ಲೇಶ್ವರಂ, ಬೆಂಗಳೂರು – 560 003

**KARNATAKA SECONDARY EDUCATION EXAMINATION BOARD, MALLESHWARAM,
BANGALORE – 560 003**

ಎಸ್.ಎಸ್.ಎಲ್.ಸಿ. ಪರೀಕ್ಷೆ, ಜೂನ್ / ಜುಲೈ, 2022

S.S.L.C. EXAMINATION, JUNE / JULY, 2022

ಮಾದರಿ ಉತ್ತರಗಳು

MODEL ANSWERS

ದಿನಾಂಕ : 27. 06. 2022]

ಸಂಕೇತ ಸಂಖ್ಯೆ : **83-U (Chem.)**

Date : 27. 06. 2022]

CODE No. : **83-U (Chem.)**

ವಿಷಯ : ವಿಜ್ಞಾನ

Subject : SCIENCE(ಭೌತ ವಿಜ್ಞಾನ, ರಸಾಯನ ವಿಜ್ಞಾನ ಮತ್ತು ಜೀವ ವಿಜ್ಞಾನ / **Physics, Chemistry & Biology**)(ಪುನರಾವರ್ತಿತ ಶಾಲಾ ಅಭ್ಯರ್ಥಿ / **Regular Repeater**)(ರಸಾಯನ ವಿಜ್ಞಾನ / **Chemistry**)(ಉರ್ದು ಮಾಧ್ಯಮ / **Urdu Medium**)

[ಗರಿಷ್ಠ ಅಂಕಗಳು : 80

[**Max. Marks : 80**

ماركس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	PART – B CHEMISTRY/کیمیاء	
2 × 1 = 2	معروضی سوالات:	.VI
	کاپر سلفیٹ محلول میں سے کاپر کو ہٹانے والی دھات	.14
	(B) سونا	(A) پارہ
	(D) چاندی	(C) لوہا
	جواب:	
1	(C) لوہا	

Turn over]

RR(A)-(600)-13006 (MA) CHE

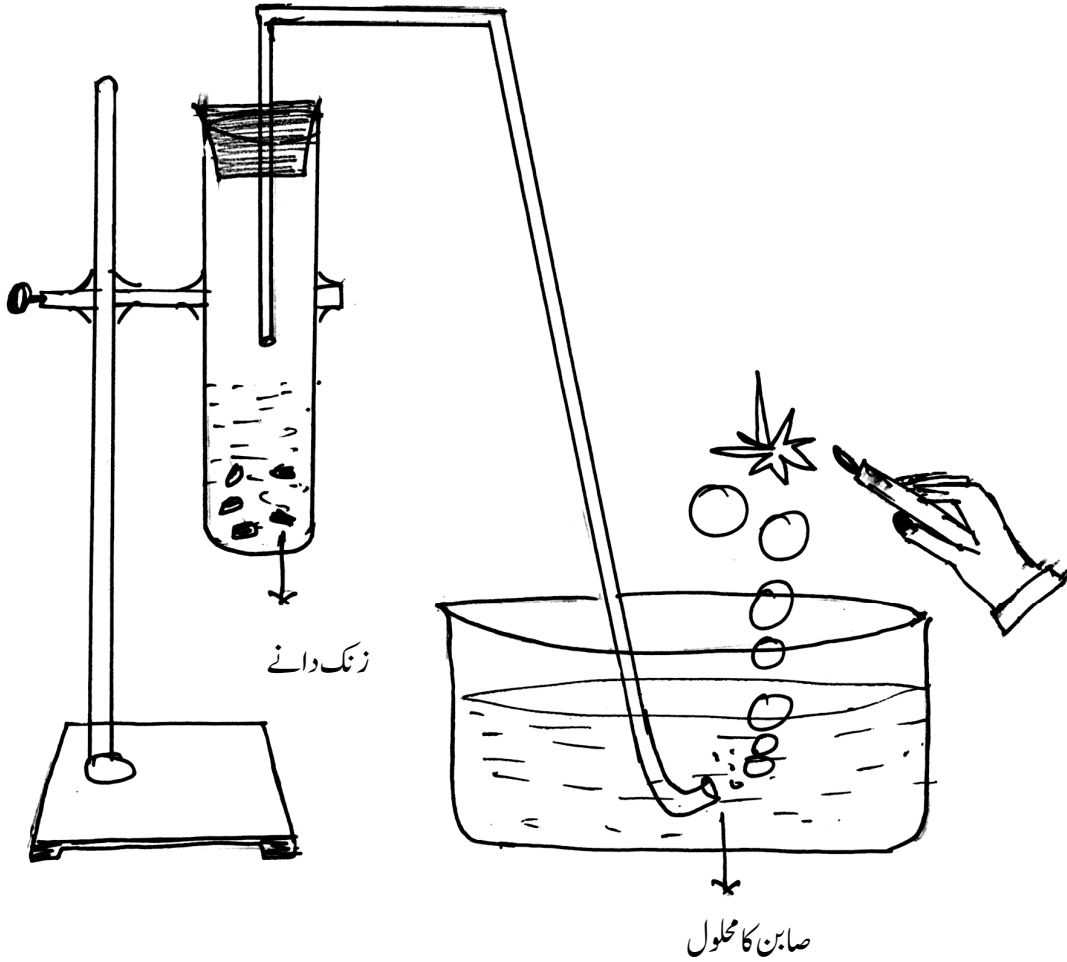
مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>سوڈیم سلفیٹ اور بیریم کلورائیڈ کے درمیان ہونے والے کیمیائی تعامل کو دوہرا ہٹاؤ تعامل کہتے ہیں۔ کیوں اس تعامل کے لئے متوازن مساوات لکھئے۔</p> <p>یا</p> <p>چونا پتھر سے چونا یا کونک لائم حاصل کرنے کے تعامل کو کیا کہتے ہیں؟ اس تعامل کے لئے کیمیائی مساوات لکھئے۔</p> <p>جواب:</p> <p>سوڈیم سلفیٹ اور بیریم سلفیٹ کے درمیان ایان کا تبادلہ ہوتا ہے۔</p> <p>1</p> <p>2</p> <p>1</p> $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \longrightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}.$ <p>یا</p> <p>1</p> <p>تحلیل تعامل / حرارت خور تعامل</p> <p>1</p> $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{Heat}} \text{CaO} + \text{CO}_2$ <p>2</p> <p>3 × 3 = 9</p> <p>حسب ذیل سوالات کے جوابات لکھیں :</p>	.18
	<p>زنک دانوں کا ڈائی لیوٹ سلفیورک تیزاب کے ساتھ تعامل اور ہائیڈروجن گیس کو جلا کر اس کی جانچ کرنے کے آلات کی شکل بنائیے اور ان کی نشاندہی کیجئے۔</p> <p>(i) زنک دانے</p> <p>(ii) صابن کا محلول</p>	.19

مارکس

متوقع جوابات

سوال
نمبرات

جواب:



3

2 + 1

(a) تعدیلی تعامل کیا ہے؟ ایک مثال دیجئے۔

(b) $\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ سالماتی فارمولا والے مرکب کا عام نام کیا ہے؟

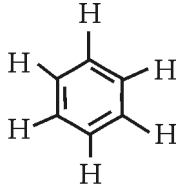
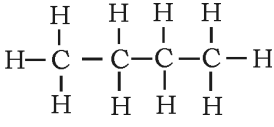
جواب:

(a) تیزاب اور اساس کے درمیان ہونے والا تعامل جس میں نمک اور پانی حاصل ہوتے ہیں۔ اس کو تعدیل کہتے ہیں۔

1

یا

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>تیزاب + اساس ← نمک + پانی</p> <p>مثال:</p> <p>1 NaOH + HCl → NaCl + H₂O.</p>	
3	<p>1 (b) کیلشیم سلفیٹ ہی ہائیڈریٹ / پلاسٹر آف پیارس</p> <p>آکسیجن اور سلفر کو ایک ہی گروپ میں رکھنے کے کوئی دو وجوہات لکھئے۔ ان میں کس کی جوہری جسامت بڑی ہے اور کیوں؟</p> <p>[آکسیجن کا ایٹمی نمبر = 8، سلفر کا ایٹمی نمبر = 16]</p> <p>یا</p> <p>مینڈلیف کے جدید دوری جدول کی خامیاں لکھئے۔ سیلکان کو میٹالائڈ (Metalloid) کیوں کہتے ہیں؟</p> <p>جواب:</p> <p>1 * ان کی کیمیائی خصوصیات یکساں ہوتی ہیں۔</p> <p>1 * ان میں ویالنس الیکٹران یکساں ہوتے ہیں / بیرونی شل میں یکساں الیکٹرانوں کی ترتیب ہوتی ہے۔</p> <p>1 * سلفر کی جوہری جسامت بڑی ہوتی ہے کیونکہ گروپ میں نیچے کی جانب مرکزی جسامت بڑھی ہوتی ہے۔ اس کے بیرونی الیکٹران مرکزے سے دور ہوتے ہیں۔</p>	.21
3	<p>1 یا</p> <p>مینڈلیف دوری جدول کی خامیاں :</p> <p>1 * ہائیڈروجن کو مناسب مقام نہیں دیا گیا</p> <p>1 * آکسوٹوپس کے لئے موزوں مقام نہیں</p> <p>1 * جوہری عدد یکساں نہیں بڑھتا</p> <p>2 * آئندہ اور کتنے عناصر دریافت ہونگے کا تصور نہیں</p>	
3	<p>1 سیلکان دھات اور غیر دھات کے خصوصیات ظاہر کرتا ہے اسلئے اس کو میٹالائڈ کہتے ہیں</p>	

سوال نمبرات	متوقع جوابات	مارکس												
. X .22	مندرجہ ذیل سوالوں کے جواب لکھئے : (a) سیر شدہ اور غیر سیر شدہ کاربن کے مرکبات میں کوئی دو فرق لکھئے۔ (b) ان کاربن کے مرکبات کا ساختی ضابطہ لکھئے : (i) بنزین (Benzene) (ii) بیوٹین (Butane) جواب:	1 × 4 = 4												
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>غیر سیر شدہ کاربن کے مرکبات</th> <th>سیر شدہ کاربن کے مرکبات</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>(i) دو یا تین بانڈ کاربن کے درمیان ہوتے ہیں</td> <td>(i) دو کاربن کے جوہروں کے درمیان ایک بانڈ ہوتا ہے</td> </tr> <tr> <td>(ii) زیادہ تعامل پذیر ہوتے ہیں</td> <td>(ii) کم تعامل پذیر ہوتے ہیں</td> </tr> <tr> <td>(iii) پیلا یا سیاہ شعلہ دیتے ہیں</td> <td>(iii) اچھی طرح جلنے ہیں یا شعلہ دیتے ہیں</td> </tr> <tr> <td>(iv) جمعی اور بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں</td> <td>(iv) بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں</td> </tr> <tr> <td>(v) الکیئن (Alkenes)، الکائین (Alkyne)</td> <td>(v) مثال : الکیئن (Alkanes) ساکلو الکیئن (Cycloalkanes)</td> </tr> </tbody> </table>	غیر سیر شدہ کاربن کے مرکبات	سیر شدہ کاربن کے مرکبات	(i) دو یا تین بانڈ کاربن کے درمیان ہوتے ہیں	(i) دو کاربن کے جوہروں کے درمیان ایک بانڈ ہوتا ہے	(ii) زیادہ تعامل پذیر ہوتے ہیں	(ii) کم تعامل پذیر ہوتے ہیں	(iii) پیلا یا سیاہ شعلہ دیتے ہیں	(iii) اچھی طرح جلنے ہیں یا شعلہ دیتے ہیں	(iv) جمعی اور بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں	(iv) بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں	(v) الکیئن (Alkenes)، الکائین (Alkyne)	(v) مثال : الکیئن (Alkanes) ساکلو الکیئن (Cycloalkanes)	
غیر سیر شدہ کاربن کے مرکبات	سیر شدہ کاربن کے مرکبات													
(i) دو یا تین بانڈ کاربن کے درمیان ہوتے ہیں	(i) دو کاربن کے جوہروں کے درمیان ایک بانڈ ہوتا ہے													
(ii) زیادہ تعامل پذیر ہوتے ہیں	(ii) کم تعامل پذیر ہوتے ہیں													
(iii) پیلا یا سیاہ شعلہ دیتے ہیں	(iii) اچھی طرح جلنے ہیں یا شعلہ دیتے ہیں													
(iv) جمعی اور بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں	(iv) بدل تعامل میں حصہ لیتے ہیں													
(v) الکیئن (Alkenes)، الکائین (Alkyne)	(v) مثال : الکیئن (Alkanes) ساکلو الکیئن (Cycloalkanes)													
	(کوئی دو) — 1 + 1													
	 <p>(b)</p> <p>بنزین Benzene</p>  <p>بیوٹین Butane</p>	1 1												

مارکس	متوقع جوابات	سوال نمبرات
	<p>مندرجہ ذیل سوال کے جواب لکھئے :</p> <p>$1 \times 5 = 5$</p> <p>(a) سوڈیم کے جوہر اور کلورین کے جوہر کے درمیان بننے والے آیانی بانڈ کو سمجھائیے۔ (سوڈیم کا جوہری عدد 11، کلورین کا جوہری عدد 17)</p> <p>(b) آیانی مرکبات کی کوئی چار عام خصوصیات بتائیے۔</p> <p>جواب:</p> <p>a) سوڈیم کی الیکٹرانی ترتیب 2, 8, 1 کلورین کی الیکٹرانی ترتیب 2, 8, 7</p> <p>آکٹیٹ ساخت بنانے کے لئے سوڈیم ایک الیکٹران کھوتا ہے۔ اس سے سوڈیم (Na^+) کیٹ ایان بنتا ہے اور کلورین الیکٹران حاصل کر کے (Cl^-) آن ایان بنتا ہے اور Na^+ اور Cl^- کے درمیان قوت کشش کی وجہ سے (NaCl) بنتا ہے۔</p> <p>یا</p> <p>1 $\text{Na} \longrightarrow \text{Na}^+ + e^-$ 2, 8, 1 2, 8</p> <p>1 $\text{Cl} + e^- \longrightarrow \text{Cl}^-$ 2, 8, 7 2, 8, 8</p> <p>1 $\text{Na} + \cdot\overset{\cdot}{\text{Cl}} \longrightarrow (\text{Na}^+) \left[\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{Cl}}} \right]$</p> <p>(b) ایانی مرکبات کی خصوصیات:</p> <p>(i) عام طور پر ٹھوس ہوتے ہیں</p> <p>(ii) پھونک ہوتے ہیں۔ دباؤ ڈالنے پر ٹوٹتے ہیں۔</p> <p>(iii) اونچا نقطہ پگھلاؤ اور نقطہ جوش ہوتا ہے</p> <p>(iv) پانی میں حل پذیر ہوتے ہیں۔ نامیاتی محلول میں حل نہیں ہوتے۔</p> <p>(v) ٹھوس حالت میں برقی رو کا ایصال نہیں کرتے۔ لیکن محلول کی حالت میں اچھے موصل ہوتے ہیں۔</p> <p>(کوئی چار)</p>	. XI .23
5	$4 \times \frac{1}{2}$	