

Chemistry 9th Class Urdu Medium Unit 7 Online Test

Sr	Questions	Answers Choice
1	از خود واقع ہونے والا کیمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے؟	A. الیکٹرولیٹک سیل B. گلوبنک سیل C. نیسلن سیل D. ٹوئر سیل.
2	بلٹروجن اور آکسیجن سے پانی کا بتنا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟	A. ریڈاکس B. اساس-تیزاب کاری ایکشن C. نیوٹرالائزیشن D. تحلیل.
3	درج ذیل میں سے کونسا الیکٹرولائلٹ سیل نہیں؟	A. ڈاؤنز سیل B. گلوبنک سیل C. نیسلن سیل D. دونوں اے اور سی
4	درج ذیل میں کونسا الیکٹرولائلٹ نہیں ہے؟	A. شوگر کا سلوشن B. سلفورک ایسٹ کا سلوشن C. چونے کا سلوشن D. سوٹیم کلورائٹ کا سلوشن
5	کروڑ کی سب سے عام مثال کون ہے؟	A. کیمیکل توڑپوڑ B. لوہے کو زنگ لگا C. ایلومنیم کو زنگ لگا D. ٹن کو زنگ لگا
6	بلٹروجن اور آکسیجن سے پانی بنتے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کیا واقع نہیں ہوتا؟	A. بلٹروجن کی آکسائیڈ بو گئی ہے B. آکسیجن کی ریڈکشن بو گئی ہے C. آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے D. بلٹروجن اکسیڈائزنگ ایجنت کے طور پر کام کرتی ہے
7	کیمیا وہ شاخ جس نے الیکٹریکل انرجی اور کیمیکل انرجی اور کیمیکل انرجی کو الیکٹریکل انرجی میں تبدیل کیا جاتا ہے کہلاتی ہے	A. الیکٹرولیکسٹری B. تھرموکیمیٹری C. فزیکل کیمیٹری D. انٹریکل کیمیٹری
8	وہ عمل جس میں آکسیجن جمع ہو کہلاتی ہے	A. اکسیٹین B. ریڈکشن C. ریٹوکس D. بٹاو
9	بلٹروجن کا نکلتا کہلاتا ہے	A. اکسیٹین B. ریڈکشن C. ریٹوکس D. بٹاو
10	بلٹروجن کا داخل بونا کہلاتا ہے	A. اکسیٹین B. ریڈکشن C. ریٹوکس D. بٹاو
11	کسی مالیکوں یا آئن میں کسی ایٹم پر موجود ظاہر چارج کہلاتا ہے	A. اکسیٹین نمبر B. اکسیٹین میٹٹ C. اکسیڈائزنگ ایجنت D. اے اور بی
12	اکسیٹین نمبر بمیشہ لکھا جاتا ہے	A. علامت کے اوپر B. علامت کے نیچے C. علامت دائیں طرف D. علامت پائیں طرف
13	اکسیٹین نمبر کی بنیاد ہوتی ہے	A. بر قی میٹٹ کا فرق B. الیکٹران افیٹی کا فرق C. ایشی رداں کا فرق D. بر قی منیقٹ کا فرق
14	زیادہ الیکٹرونیگیٹو ایٹمز کی اکسیٹین سٹیٹ ہوتی ہے	A. مشت B. صفر C. کوئی نہیں D. منفی
15	کم الیکٹرونیگیٹو ایٹمز کی اکسیٹین سٹیٹ ہوتی ہے	A. مشت B. صفر C. کوئی نہیں

- 16 آزاد حالت میں عناصر کی اکسیڈیشن سٹیٹ ہوتی ہے
A. مثبت
B. صفر
C. کوئی نہیں
D. منفی
- 17 بلڈروجن کا اکسیڈیشن نمبر ہے
A. 1+
B. 1-
C. 3+
D. اے اور بی
- 18 اکسیجن کا اکسیڈیشن نمبر ہے
A. 1+
B. 1-
C. 3+
D. 2-
- 19 پر اکسائیٹ میں اکسیجن کا اکسیڈیشن نمبر ہے
A. 1+
B. 1-
C. 3+
D. 2-
- 20 اکسیڈیشن نمبر کا بڑھنا کہلاتا ہے
A. اکسیڈیشن
B. رینکن
C. ریٹوکس
D. بٹاو
- 21 اکسیڈیشن نمبر کا کم بونا کہلاتا ہے
A. اکسیڈیشن
B. رینکن
C. ریٹوکس
D. بٹاو
- 22 وہ شے جو دوسرا چیزوں کی اکسیڈیشن کرے کہلاتی ہے
A. اکسیڈائزنگ ایجنت
B. ریٹیو سنگ ایجنت
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 23 وہ شے جو اکسیجن مہبا کرے بلڈروجن کو نکالے کہلاتا ہے
A. اکسیڈائزنگ ایجنت
B. ریٹیو سنگ ایجنت
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 24 وہ شے جو دوسرا چیزوں کی رینکن کرے کہلاتا ہے
A. اکسیڈائزنگ ایجنت
B. ریٹیو سنگ ایجنت
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 25 وہ شے جو بلڈروجن مہبا کر کے اکسیجن کو نکالے کہلاتا ہے
A. اکسیڈائزنگ ایجنت
B. ریٹیو سنگ ایجنت
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 26 اکسیڈائزنگ ایجنت دوسروں کو اکسیڈائز کر کے خود بوتا ہے
A. اکسیڈائز
B. ریٹیووس
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 27 ریٹیو سنگ ایجنت دوسروں کو ریٹیووس کر کے خود بوتا ہے
A. اکسیڈائزنگ ایجنت
B. ریٹیو سنگ ایجنت
C. اے اور بی
D. کوئی نہیں
- 28 وہ ری ایکشن جس میں الیکٹرانز ایک سپیشیز سے دوسرا میں داخل ہوں کہلاتے ہیں
A. اکسیڈیشن ری ایکشن
B. رینکن ری ایکشن
C. ریٹوکن ری ایکشن
D. بٹاوری ایکشن
- 29 وہ کیمیائی عمل جس میں الیکٹران نکلتے ہیں کہلاتا ہے
A. اکسیڈیشن ری ایکشن
B. رینکن ری ایکشن
C. ریٹوکن ری ایکشن
D. بٹاوری ایکشن
- 30 جو سپیشیز اکسیڈائز ہو جائے بن جاتی ہے
A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اے اور بی
D. نیوٹرل
- 31 کیمیائی عمل جس میں الیکٹران جذب ہوں کہلاتا ہے
A. اکسیڈیشن ری ایکشن
B. رینکن ری ایکشن
C. ریٹوکن ری ایکشن
D. بٹاوری ایکشن
- 32 جو سپیشیز ریٹیووس ہوں کہلاتی ہے
A. زیادہ مثبت
B. کم منفی
C. اے اور بی
D. نیوٹرل

33	ریٹوس ری ایکٹن جس میں استعمال ہوتے ہیں	A. میٹا بولزم B. میٹا بولزم C. میٹا بولزم D. تمام
34	وہ ری ایکٹن جن میں اکسیٹین اور ریٹکن خود بخود ہو کھلاتا ہے	A. اکسیٹین B. ریٹکن C. ریٹکن D. بٹاو
35	وہ سیل جس میں الیکٹروز الیکٹرولائٹ میں ٹوبے ہوئے ہیں اور وقوع پذیر ہونے والا کیمیائی تعامل یا تو الیکٹرک کرنٹ پیدا کرتا ہے یا استعمال کرتا ہے یہ سیل کھلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولیٹک سیل C. وولٹانک یا گلولانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
36	الیکٹروکیمیکل سیل کی اقسام ہیں	A. 4 B. 3 C. 5 D. 2
37	ایسا سیل جس میں الیکٹرک کرنٹ کی مدد سے ایک کیمیائی تعامل وقوع پذیر کروالیا جاتا ہے۔ کھلاتا ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولیٹک سیل C. وولٹانک یا گلولانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
38	ڈاؤن سیل اور نیلسن سیل جس کی مثالیں ہیں	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولیٹک سیل C. وولٹانک یا گلولانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
39	ایسا سیل جس میں کیمیائی تعامل کے ذریعے الیکٹرک کرنٹ پیدا کیا جائے کھلاتا ہے	A. ان الیکٹرولائٹ B. الیکٹرولائٹ C. ان کنڈکٹر D. کنڈکٹر
40	وہ شے جس کی پگھائی بونی حالت سے کرنٹ گزر جائے کھلاتا ہے	A. ان الیکٹرولائٹ B. الیکٹرولائٹ C. ان کنڈکٹر D. کنڈکٹر
41	وہ محلول جن میں سے کرنٹ گزرسے کھلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. الیکٹرولائٹ C. ان کنڈکٹر D. کنڈکٹر
42	ایسے الیکٹرولائٹس جو بہت اچھے موصل نہیں ہوئے کھلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. سترونک الیکٹرولائٹ C. کنڈکٹر D. ویک الیکٹرولائٹ
43	ایسے الیکٹرولائٹس بے جو اچھے موصل نہیں ہوئے کھلاتے ہیں	A. الیکٹرولائٹ B. سترونگ الیکٹرولائٹ C. کنڈکٹر D. ویک الیکٹرولائٹ
44	الیکٹرولائٹک سیل جس میں الیکٹرونز نکلیں کھلاتا ہے	A. منفی چارج B. مثبت چارج C. تمام D. نیوٹرل
45	الیکٹرولائٹک سیل جس سے الیکٹران جمع ہوں کھلاتا ہے	A. منفی چارج B. مثبت چارج C. تمام D. نیوٹرل
46	کرنٹ گزرنے سے مثبت چارج جس طرف جائے ہیں	A. کلپہوڈ B. اینوڈ C. گریفائٹ D. ائرن
47	کرنٹ گزرنے سے منفی چارج رائے انٹر جس طرف جائے ہیں	A. کلپہوڈ B. اینوڈ C. گریفائٹ D. ائرن
48	الیکٹرولائٹک سیل میں، الیکٹرولائٹک محلول کے ذریعے انٹر کا حرکت کرنا کھلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹ کنڈکٹن B. میوجل انڈکٹن C. سلف انڈکٹن D. الیکٹرولائٹ انڈکٹن
49	الیکٹرولائٹک کنڈکٹن جس سیل میں ہوتی ہے	A. الیکٹروکیمیکل سیل B. الیکٹرولائٹ سیل C. وولٹانک یا گلولانک سیل D. لیڈ سٹوریج بیٹری
50	الیکٹرولائٹک کنڈکٹن الیکٹرولائٹس سیل میں ہوتی ہے جسے مظہر کھلاتا ہے	A. الیکٹرولائٹ B. بلڈرول ایسز C. آئیونلائزن D. انسوٹوپی

- 51 وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے مثبت سرے سے جڑا ہو کہلاتا ہے
A. ہنپھود
B. گرینفلٹ
C. اینوڈ
D. کاپر
- 52 وہ الیکٹروڈ جو بیٹری کے منفی سرے سے جڑا ہو کہلاتا ہے
A. کتھوڈ
B. گرینفلٹ
C. اینوڈ
D. کاپر
- 53 الیکٹرولائسیز جس کی تیاری میں استعمال ہوتا ہے
A. $\text{Na} + \text{Mg}$
B. $\text{Al} + \text{NaOH}$
C. $\text{Cl} + \text{F}$
D. تمام
- 54 گلواںک سیل کہلاتا ہے
A. الیکٹرولائیٹیک سیل
B. الیکٹرولائٹک سیل
C. ہولٹک سیل
D. لیڈ سٹوریج بیٹری
- 55 نیلسن سیل کی شکل جس طرح کی ہوتی ہے
A. U
B. L
C. N
D. M
- 56 زنگ لگا جو عمل ہے
A. ریٹکشن
B. اکسیڈیشن
C. ریٹوکس
D. کوئی نہیں
- 57 زنگ جس کو نقصان دے سکتا ہے
A. انرن
B. کاپر
C. سلوو
D. تمام
- 58 جو چیز زنگ لگے میں مدد دیتی ہے
A. پلٹرولائکلائٹ
B. کافین
C. CO_2
D. تمام
- 59 جو طریقہ زنگ سے نہیں بچتا
A. بیرنیر پروٹکشن
B. الیکٹرولائٹنگ
C. ایونانائزیشن
D. سلوو اکسائٹ سے کوٹ کرنا
- 60 الیکٹرولائٹنگ کا مقصد ہے
A. بچانا
B. سچانا
C. مضبوط بناانا
D. تمام
- 61 الیکٹرولائسر ٹینک جس سے بنا ہوتا ہے
A. خالص دهائیں
B. اترین بھری
C. Al
D. کاپر یا ایشی
- 62 اکسیڈیشن جس پر ہوتی ہے
A. اینوڈ
B. کتھوڈ
C. دونوں
D. کوئی نہیں
- 63 الیکٹریکل کرنٹ کے ذریعے ایک دہات پر دوسرا دہات چڑھانا کہلاتا ہے
A. الیکٹرولائٹک ریفلکشن
B. الیکٹرولائٹک پوری فیکشن
C. الیکٹرولائٹنگ
D. تمام
- 64 ازخود واقع ہونے والا کمیکل ری ایکشن کس سیل میں ہوتا ہے
A. الیکٹرولائٹک سیل
B. گلواںک سیل
C. نیلسن سیل
D. ڈاؤنز سیل
- 65 بلٹروجن اور اکسیجن سے پانی کا بتنا کونسا کیمیکل ری ایکشن ہے؟
A. اسامن تیزاب کاری ایکشن
B. نوٹر لائزیشن
C. تحلیل
- 66 درج زیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹک سیل نہیں ہے؟
A. ڈاؤنز سیل
B. گلواںک سیل
C. نیلسن سیل
D. ان میں سے کوئی نہیں
- 67 درج زیل میں سے کونسا الیکٹرولائٹ نہیں ہے
A. شوگر کا سلوشن
B. سلفیورک اسید کا سلوشن
C. چونسے کا سلوشن
D. سوٹیم کلورنٹ کا سلوشن
- 68 کروڑن کی سب سے ابم مثال کون سی ہے؟
A. کمیکل توڑ پھوڑ
B. لوپے کو زنگ لگا
C. ایلومنیم کو زنگ لگا
D. ٹن کو زنگ لگا

69	بیلسن سیل گیسون کے ساتھ کا سٹک سوڈائیار کرنے کے لیے استعمال کیا جاتا ہے درج ذیل میں سے کون سی گیس کی تھوڑی پر پیدا ہوتی ہے	A. Cl ₂ B. H ₂ C. O ₂ D. O ₃
70	بلٹروجن اور آکسیجن سے پانی بتتے کے عمل کے دوران درج ذیل میں سے کہ واقع نہیں ہوتا ہے؟	بلٹروجن کی آکسیدیشن بوجگی آکسیجن کی ریڈکشن بوجگی آکسیجن الیکٹرون حاصل کرتی ہے بلٹروجن آکسیڈائزنگ اینجنت کے طور پر کام کرتی ہے
71	زنگ کا فارمولہ کیا ہے؟	A. Fe ₂ O ₃ .nH ₂ O B. Fe ₂ O ₃ C. Fe(OH) ₃ D. Fe(OH) ₃ .nH ₂ O
72	زنک اور بلٹروکلورک ایسٹ کے درمیان ریڈاکس ری ایکشن کے دوران آکسیڈائزنگ اینجنت کون سا ہوتا ہے	A. Zn B. H ⁺ C. Cl ⁻ D. H ₂
73	وہ ریکنزر جو کسی پپرونوئی اینجنت کی موجودگی میں وقوع پذیر ہوتے ہیں	سپلائیں ریڈاکس ریڈاکس ذلن سپلائیں
74	بلٹروجن کے تما کمپاؤنڈز میں بلٹروجن کا آکسیدیشن نمبر ہوتا ہے	A. 0 B. +1 C. -1 D. +2