

9th Class Chemistry Urdu Medium KPK Boards Online Mcqs

Sr	Questions	Answers Choice
1	ایسٹرن مٹی پر برے اثرات کیسے چھوڑتی ہے۔	A. ذرخیزدی کو بڑھا کر B. مٹی کو زیادہ تیزابی بنا کر C. مٹی کو زیادہ بسیک کر کے D. مٹی کو زیادہ الکالین کر کے
2	کیمیکل انرجیٹکس میں ہم کس کا مطالعہ کرتے ہیں	A. کیمیکل انرجی B. ہیٹ انرجی C. الف اور ب دونوں D. سسٹم
3	چینی، نمک اور دوسرے نمکیات جن کی مثالیں ہیں	A. منحل B. محال C. محلول D. کوئی نہیں
4	مادہ کو کس حالت کو آسانی سے دبا یا نہیں جاسکتا	A. ٹھوس B. مائع C. پلازما D. گیس
5	گرفین ، ڈانمنڈ اور بک منسٹر فلرین ایلوٹراپک فارمز ہیں	A. سوڈیم B. کیلیم C. ٹیوں D. کاربن
6	ایک میٹل ہے۔	A. Br B. Na C. H D. Cl
7	اس نمبر منحصر ہوتا ہے۔	A. نیوٹرونز کی تعداد پر B. پروٹونز کی تعداد پر C. الیکٹرونز کی تعداد پر D. اے اور بی دونوں
8	کلوروز کو کس شکل میں محفوظ کیا جاتا ہے۔	A. نیوکلک ایسڈ کی صورت میں B. گلائوکوجن کی صورت میں C. گلوٹوکوسائڈ کی صورت میں D. فرکٹوز کی صورت میں
9	اینوڈ ریز کی دریافت میں استعمال ہونے والی گیس ہے۔	A. ہیلیم B. ہائیڈروجن C. امونیا D. اکیسجن
10	ہم ہوا، مٹی اور پانی میں موجود کیمیائی ایشیا کے ملحد ، ان کے درمیان ہونے والے ری ایکشنز ، ان ری ایکشنز کے اثرات اور ان کی وجہ سے محلول میں ہونے والی تبدیلیوں کا مطالعہ کرتے ہیں	A. پولیمر کیمسٹری B. ماحولیاتی کیمسٹری C. جیو کیمسٹری D. تجزیاتی کیمسٹری
11	مادہ کی تینوں حالتوں میں پائے جاتے ہیں	A. ایلیمینٹس B. مالیکیولز C. آئنز D. کمپاؤنڈ
12	ہلکی میٹل ہے	A. کاربن B. زنک C. سلور D. گولڈ
13	میٹلز کی الیکٹرونز کھونے کی صلاحیت کو کہتے ہیں	A. الیٹرونیگیویٹی B. الیکٹروپوزیٹیویٹی C. الیکٹرو ایفینٹیٹی D. ایونلائزیشن انرجی
14	ہائیڈروجن کلورائیڈ مثال ہے۔	A. کمپاؤنڈ B. ایلیمینٹ C. مالیکیول D. مکسچر
15	کون سے ایلیمینٹ کا میٹنگ پوائنٹ سب سے زیادہ ہے۔	A. Na B. K C. Rb D. Cs

16	اگر فارورڈ اور بورس سمتوں میں چلنے والے ری ایکشنز کے ریٹس زیادہ ہوں تو کیا ہوتا ہے	<p>A. ایولیریم کے حالت تک ہم جلد پہنچ جائیں گے</p> <p>B. ایولیریم کی حالت تک ہم دیر سے پہنچے گے</p> <p>C. ری ایکشن ایولیریم کی حالت تک نہیں پہنچ جائے گا</p> <p>D. ری ایکشن عملی طور پر ایک ارری ورسپیل کا ری ایکشن ہو جائے گا</p>
17	مادہ کی وہ حالتیں جو اس دنیا میں نہیں پائی جاتیں کہلاتی ہیں	<p>A. گرافین</p> <p>B. ٹھوس</p> <p>C. ایگزوٹک</p> <p>D. گیسز</p>
18	اگر کسی محلول میں محفل کی مقدار منحل سے زیادہ ہو تو محلول کہلاتا ہے	<p>A. ڈائیلوٹ محلول</p> <p>B. مرکنز محلول</p> <p>C. رئیل سلوشن</p> <p>D. ٹرو سلوشن</p>
19	فلورین ایٹم کی الیکٹرونیگیٹیویٹی کی ویلیو ہے۔	<p>A. 3.0</p> <p>B. 3.3</p> <p>C. 3.7</p> <p>D. 4.0</p>
20	کس سلوشن کے ذرات نہ مین نہیں بیٹھتے۔	<p>A. کولائیڈل</p> <p>B. سچورٹیڈ سلوشن</p> <p>C. ٹرو سلوشن</p> <p>D. ہائیزری سلوشن</p>