# Chemical Bonding

| Sr | Questions | Answers Choice |
|---|---|---|
| 1 | عمودی کالم کہلاتے ہیں | A. گروپس<br>B. پیریڈز<br>C. اے اور بی<br>D. کوئی نہیں |
| 2 | ڈوبرائنر نے اپنا قانون جب پیش کیا | A. 1829<br>B. 1832<br>C. 1830<br>D. 1831 |
| 3 | کا ریلیٹو اٹامک ماس ہے- xe | A. 131.1<br>B. 40.0<br>C. 20.0<br>D. 83.8 |
| 4 | کی تیسری آئیونائزیشن انرجی ہے - Na | A. 495<br>B. 4565<br>C. 6916<br>D. 3434 |
| 5 | کی برقی منفیت ہے -Cs | A. 1.00<br>B. 0.9<br>C. 0.8<br>D. 0.7 |
| 6 | لونگ فارم آف پیریاڈک ٹیبل کی موجودہ شکل میں چوتھا اور پانچواں پیریڈ کہلاتے ہیں | A. شارٹ پیریڈز<br>B. نارمل پیریڈز<br>C. لونگ پیریڈز<br>D. ویری لونگ پیریڈز |
| 7 | جو چیز شیلڈنگ ایفکیٹ کو متاثر کرتی ہے | A. آئیونائزیشن انرجی<br>B. انر شیل الیکٹرانز کی تعداد<br>C. شیلڈنگ ایفیکٹ<br>D. دوریت |
| 8 | لونگ فارم یا پریاڈک ٹیبل کی بنیاد تھی | A. مینلیف کا اصول<br>B. اٹامک نمبر<br>C. اٹامک ماس<br>D. ماس نمبر |
| 9 | کی برقی منفیت ہے - K | A. 1.00<br>B. 0.9<br>C. 0.8<br>D. 0.7 |
| 10 | دوری جدول کا ساتواں پیریڈ کہلاتا ہے | A. شارٹ<br>B. لانگ<br>C. لانگسٹ<br>D. نامکمل |
| 11 | جب ایٹم میں ایک الیکٹران جمع کیا جتا ہےتو انرجی کی جو مقدار خارج ہوتی ہے. کہلاتی ہے | A. لیٹس انرجی<br>B. آئیونائزیشن انرجی<br>C. الیکٹرونیگٹیویٹی<br>D. الیکٹرون افینٹی |
| 12 | جس صدی میں صرف چند عناصر جانے جاتے تھے | A. 16 ویں<br>B. 19 ویں<br>C. 17 ویں<br>D. 18 ویں |
| 13 | جید پیر یا ٹک میںایلیمنٹس کی ترتیب کس حساب سے رکھی گئی ہے | A. اٹامک ماس<br>B. اٹامک نمبر<br>C. اٹامک کوالٹی<br>D. ان میں سے کوئی نہیں |
| 14 | گروپ چھ کی ویلنسی ہے | A. ±4<br>B. 1-<br>C. 3-<br>D. 2- |
| 15 | کی برقی منفیت ہے - Na | A. 1.00<br>B. 0.9<br>C. 0.8<br>D. 0.7 |

| | | |
|---|---|---|
| 16 | وہ انرجی جو ایٹم کے بیرونی مدار سے پہلا الیکٹران نکالنے کے لئے لگائی جائے کہلاتی ہے | A. آئیونائزیشن انرجی<br>B. پہلی آئیونائزیشن انرجی<br>C. شیلڈنگ ایفیکٹ<br>D. ایٹمی رداس |
| 17 | جس عنصر کی برقی منفیت سب زیادہ ہوتی ہے | A. Br<br>B. Cl<br>C. I<br>D. F |
| 18 | گروپ پانچ کی ویلنسی ہے | A. ±4<br>B. 1-<br>C. 3-<br>D. 2- |
| 19 | O - کا ایٹمی رداس ہے | A. 66<br>B. 73<br>C. 70<br>D. 64 |
| 20 | مینڈیلیف نے جتنی میں اپنا قانون پیش کیا | A. 25<br>B. 33<br>C. 36<br>D. 37 |