



سوال نمبر 1	ہر سوال کے چار ممکنہ جوابات A، B، C اور D دیئے گئے ہیں۔ جوابی کاپی پر ہر سوال کے سامنے دیئے گئے دائروں میں سے درست جواب کے مطابق متعلقہ دائرہ کو مار کر یا پین سے بھر دیجئے۔ ایک سے زیادہ دائروں کو بڑھ کر یا کاٹ کر بڑھ کرنے کی صورت میں مذکورہ جواب غلط تصور ہوگا۔
-------------	--

نمبر شمار	سوالات / Questions	A	B	C	D
1	سلیبس سکیل پر نارمل انسانی جسم کا درجہ حرارت ہے: Normal human body temperature is in °C :	0°	37°	98°	100°
2	دو یا دو سے زیادہ اشیاء کا ہوموجینس مکسچر کہلاتا ہے: A homogeneous mixture of two or more substances is called:	سلوشن Solution	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
3	ایسا سلوشن جو کسی شے کو پانی میں حل کرنے سے وجود میں آئے کہلاتا ہے: A solution which is formed by dissolving a substance in water is called:	سچوریتڈ Saturated	سولویٹ Solvent	سولیوٹ Solute	ایکوکس Aqueous
4	کسی کیمیکل ری ایکشن کے دوران آکسیجن کے حصول یا ہائیڈروجن کے اخراج کے عمل کو کہتے ہیں: The addition of oxygen or removal of hydrogen during a chemical reaction is defined as:	آکسڈیشن Oxidation	ریڈکشن Reduction	الیکٹریسیٹی Electricity	الیکٹرولائٹ Electrolyte
5	کسی میٹل کا ارد گرد کے کسی میڈیم کی وجہ سے کروڑ ہو جانے کا نام کہلاتا ہے: Slow and continuous eating away of a metal by the surrounding medium is called:	پینٹ Paint	بھرت Alloy	کروڈن Corrosion	سٹینز Stains
6	یہ بہت ری ایکٹیو میٹل ہے: It is a very reactive metal:	زنک Zinc	ٹن Tin	لیڈ Lead	سڈیم Sodium
7	مادے کا وہ ٹکڑا جو اپنی خالص حالت میں پایا جاتا ہے: A piece of matter in pure form is termed as:	ایٹم Atom	شے Substance	مکسچر Mixture	ایلیمنٹ Element
8	N-Shell میں الیکٹرونز سما سکتے ہیں: N-Shell can accommodate electrons:	8	18	32	50
9	پیریڈک ٹیبل میں افقی قطاریں کہلاتی ہیں: In periodic table horizontal rows are called:	گروپس Groups	پیریڈز Periods	میٹلز Metals	نان میٹلز Non-metals
10	آئیوڈین ایٹم کا سائز کلورین کے ایٹم سے بڑا ہے۔ پس آئیوڈین کی الیکٹرون آفینٹیٹی ہے: The size of iodine atom is bigger than of chlorine. So, its electron affinity is:	زیادہ Greater	کم Less	برابر Equal	نیگیو Negative
11	کیمیکل بانڈنگ میں حصہ لینے والے ویلنس الیکٹرونز کو کہا جاتا ہے: The valence electrons which are involved in chemical bonding are termed as:	اٹریکٹو فورسز Attractive forces	ریپلسو فورسز Repulsive forces	بانڈنگ الیکٹرونز Bonding electrons	سسٹم انرجی System energy
12	نان بانڈڈ الیکٹرون میئر جو ایک ایٹم پر موجود ہوتا ہے کہلاتا ہے: The non-bonded electron pair available on an atom is called:	آئن Ion	سنگل بانڈ Single bond	لون میئر Lone pair	ریڈیکل Radical