

Stoichiometry

Sr	Questions	Answers Choice
1	الیکٹران پول تھیوری کب پیش ہوئی	A. 1917ء B. 1928ء C. 1926ء D. 1923ء
2	جب ایٹم الیکٹران حاصل کرتا ہے تو ہو جاتا ہے	A. بڑا B. چھوٹا C. مستقل D. کوئی نہیں
3	کیمیائی بانڈ کی اقسام ہیں	A. 4 B. 2 C. 5 D. 3
4	جس میں ایٹم مٹیلک بانڈ سے جڑے ہوں کہلاتا ہے	A. مٹیلک سولڈ B. مالیکیولر سولڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. ایمارفس سولڈ
5	الیکٹران پول تھیوری جس نے پیش کی	A. کوسل B. لیوس C. ہوائل D. ٹریڈ اور لارن
6	جب ایک الیکٹرونیکیٹیو کسی الیکٹروپازیٹو ایلمنٹ کے ساتھ ملتا ہے تو ان کے درمیان بانڈنگ کی قسم ہوتی ہے	A. آئیونک B. پولر کوویلنٹ C. کو آرٹیبینٹ کوویلنٹ D. کوویلنٹ
7	آئیون مرکبات جس حالت میں کرنٹ گزرنے دیتے ہیں	A. واٹر سولوشن B. فیورڈ سٹیٹ C. مولٹن سٹیٹ D. تمام
8	ٹرپل کوویلنٹ بانڈ میں کتنے الیکٹرون حصہ لیتے ہیں	A. آٹھ B. چھ C. چار D. صرف تین
9	وہ بانڈ جو الیکٹران کے اشتراک سے بنے کہلاتا ہے	A. کیمیائی بانڈ B. آئیونک بانڈ C. کوویلنٹ بانڈ D. مٹیلک بانڈ
10	آئیون مرکبات جن پر مشتمل ہوتے ہیں	A. دو سمتی پر B. تین سمتی پر C. ایک سمتی پر D. کوئی نہیں
11	کوسل اور لیوس نے جب آکٹیٹ رول پیش کیا	A. 1916ء B. 1919ء C. 1917ء D. 1918ء
12	میگنیشیم کی الیکٹرانائی تشکیل ہے	A. 2:8:7 B. 2:8:1 C. 2:8:6 D. 2:8:2
13	پولیرٹی کی بنیاد پر کوویلنٹ بانڈ کی اقسام ہیں	A. 2 B. 3 C. 4 D. 4
14	پولر کوویلنٹ بانڈ میں الیکٹرانز	A. برابر تقسیم ہوتے ہیں B. برابر تقسیم نہیں ہے C. مستقل رہتے ہیں D. کوئی بھی نہیں
15	درج ذیل میں سے کون سا کمپاؤنڈ پانی میں حل پذیر نہیں ہے	A. C ₆ H ₆ B. NaCl C. KBr D. MgCl ₂

16	نائیلون جس چیز سے بنی ہے	A. کاربن B. ہائڈروجن اور آکسیجن C. نائٹروجن D. تمام
17	جس وجہ سے دو مخالف چارجز کے درمیان قوت کشش کم سے ہو جاتی ہے	A. ڈائی الیکٹرک آف سو لیوٹ B. ڈائی الیکٹرک آف سو لیوٹ C. ڈائی الیکٹرک آف سو لیوٹ D. تمام
18	زیادہ عناصر جس حالت میں نہیں پائے جاتے	A. آرکسائیڈیشن حالت B. فری ایٹمک حالت C. ریڈکشن حالت D. آسوتھاپک حالت
19	نوبل گیسوں کی ویلنسی ہے	A. 3 B. 1 C. 2 D. 0
20	پولر کوویلنٹ میں الیکٹرانز ہوتے ہیں	A. زیادہ الیکٹرونائیگیٹیو ایٹم کی طرف B. زیادہ الیکٹروپوزٹیو ایٹم کی طرف C. زیادہ ایٹمی رداس والے ایٹم کی طرف D. کم الیکٹران افیتی والے ایٹم کی طرف