

Acid B Acid Base Chemistry

Sr	Questions	Answers Choice
1	فوسل فیولز کے جلنے سے کونسی نقصان دہ گیسز خارج ہوتی ہیں	A. SO ₂ B. NO ₂ C. NO D. مذکورہ تمام
2	برن سٹیڈ لوری بیس ایک ایسا کمپاؤنڈ ہے جو لیتا ہے۔	A. الیکٹرون B. پروٹون C. نیوٹرون D. ہائیڈروآکسائیڈ
3	بیسز کی خصوصیات ہے۔	A. ترش B. کڑوا C. میٹھا D. نمکین
4	-SCN کونجو گیٹ بیس ہے۔	A. HCN B. HI C. H ₂ O D. NaCl
5	-H ⁺ کی خصوصیات ہے۔	A. پازیٹو چارج ہونا B. سائز کا چھوٹا ہونا C. چارج ٹینسٹی زیادہ ہونا D. تمام
6	خالص ایسیٹک ایسڈ کتنے فیصد انیونائز ہوتا ہے۔	A. 0.132% B. 0.135% C. 0.137% D. 0.139%
7	ایسڈ کی طاقت کا انحصار ہوتا ہے۔	A. ہائیڈروجن کی تعداد پر B. تمپرچر پر C. پانی میں انیونائزیشن پر D. سالٹ کے ساتھ ری ایکشن پر
8	جب امونیم سالٹس الیز کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو کونسی گیس خارج ہوتی ہے۔	A. H ₂ B. NH ₃ C. Cl ₂ D. O ₂
9	الکلی ایسڈز کے ساتھ ری ایکٹ کر کے کونسی ری ایکشنز دیتے ہیں	A. نیوٹرلائزیشن B. ڈسپلمینٹ C. کاربونیٹیشن D. انیونائزیشن
10	ایسیٹک ایسڈ کا قدرتی ماخذ ہے۔	A. املہ B. مائٹا C. سرکہ D. دہی
11	جب ایسڈز میت کے ساتھ ری ایکٹ کرتے ہیں تو کونسی گیس بنتی ہے۔	A. H ₂ B. N ₂ C. Cl ₂ D. O ₂
12	کون سا سلوشن قدرتی طور پر نیوٹرل ہے۔	A. بارش کا پانی B. بیٹری میں استعمال ہونے والا پانی C. نلکے کا پانی D. صابن کا سلوشن
13	اسیڈ رین کی بری وجہ ہے۔	A. جنگلات کا کٹاؤ B. فوسل فیولز کا جلنا C. آتش فشاں D. زمین کا کٹاؤ
14	ایسڈز میں مٹی پر برے اثرات کیسے چھوڑتی ہے۔	A. ذرخیردی کو بڑھا کر B. مٹی کو زیادہ تیزابی بنا کر C. مٹی کو زیادہ بسیک کر کے D. مٹی کو زیادہ الکلین کر کے
15	صابن کے سلوشن کی نیچر ہے	A. ایسیٹک B. بیسیک C. نیوٹرل D. نمکین

16	ایسی شے جو پانی میں ہائڈرو آکسل انڈز دیتی ہے کہلاتی ہے۔	A. آرینس ایسڈ B. آرینس بیس C. لیوس ایسڈ D. برونسٹیڈ اور لوری ایسڈ
17	چیوٹی کے ڈھنگ میں کونسا ایسڈ پایا جاتا ہے۔	A. ایسیٹک ایسڈ B. اسکریک ایسڈ C. فارمک ایسڈ D. آکریک ایسڈ
18	ایسڈز کاربوتس اور بائی کاربوتس کو تحلیل کر کے بناتے ہیں۔	A. سالٹ B. پانی C. کاربن ڈائی آکسائیڈ D. مذکورہ تمام
19	ایسے ایسڈز جو پانی میں حل ہو کر H^+ انڈز دیتے ہیں انہیں کہا جاتا ہے۔	A. آرینس ایسڈ B. لیوس ایسڈ C. برونسٹیڈ اور لوری ایسڈ D. آرینس بیس
20	پانی میں لون پیئرز کی تعداد ہے۔	A. 1 B. 2 C. 3 D. 4