

9th Class Chemistry Urdu Medium Online Test For Full Book

Sr	Questions	Answers Choice
1	مندرجہ ذیل میں سے کونسا سالٹ واٹر کو پرمائیٹ بارڈ بناتا ہے	A. Na ₂ CO ₃ B. NaHCO ₃ C. Ca(HCO ₃) ₂ D. CaSO ₄
2	پھلوں کو پکانے کے لیے استعمال ہوتا ہے	A. ایتھین B. اتھین C. ایتھان D. پروپین
3	C7-C10 والے پٹرولیم فریکشن کا نام ہے	A. پٹرولیم گیس B. پٹرولیم ایٹر C. کیسولین D. کیروسین ائل
4	کون سا ثرائی گلیسر انڈ ہے؟	A. کاربوتس B. پروٹینز C. لیڈز D. وٹامنز
5	فوٹو کلیپنر کے قریب ایک ناگوار بدبو محسوس ہونے کی وجہ ہے	A. SO ₂ B. H ₂ S C. O ₂ D. O ₃
6	کنسنٹریشن کا عمل ہے	A. مکسنگ تکنیک B. سپرنٹنگ تکنیک C. یوانٹنگ تکنیک D. کولنگ تکنیک
7	سلفیورک ایسڈ کی زائد کنسنٹریشن پر ایتھانول کے آمیزہ کو حرارت پر گرم کرنے سے ایتھین تیار ہوتی ہے	A. 150°C B. 180°C C. 300°C - 250°C D. 450°C - 400°C
8	C5-C7 والے پٹرولیم فریکشن کا نام ہے	A. پٹرولیم B. پٹرولیم ایٹر C. کیسولین D. کیروسین ائل
9	تیزاب تبدیل کر دیتے ہیں	A. نیلے لٹمس کو سرخ B. سرخ کو نیلا C. نیلے لٹمس کو سبز D. نیلے لٹمس کو نیلا
10	مندرجہ ذیل میں کونسی پٹرولیم کی فریکشن نہیں ہے	A. کیروسین ائل B. ڈیزل ائل C. الکوحل D. پٹرول
11	مندرجہ ذیل میں سے پیٹنٹاٹرو آکسی ایلڈی ہائڈر کونسا ہے	A. ستارچ B. گلوکوز C. فرکٹوز D. سکروز
12	ہمارے مسلز کی کریمپنگ سے کون حفاظت کرتے ہیں	A. کاربواہڈریٹس B. وٹامنز C. لیڈز D. پروٹینز
13	اینزائمز کیمیائی ہوتے ہیں	A. لیڈز B. کاربواہڈریٹس C. پروٹینز D. وٹامنز
14	کٹرجنٹ میں کس سالٹس کی موجودگی کی وجہ سے پانی میں آجی کی گروتھ تیز ہوتی ہے	A. کاربونیٹ سالٹس B. سلفونک ایسڈ سالٹس C. سلفیٹ سالٹس D. فلسفیٹ سالٹس
15	مولر کنسنٹریشن کا یونٹ ہے	A. moldm ⁻³ B. moldm ⁺³ C. molcm ⁻³ D. molcm ⁺³

16	شروع میں ریورس ری ایکشن کا ریٹ ہوتا ہے	A. آہستہ B. درمیانہ C. بہت تیز D. کم
17	-ایٹمسفر کے دو اہم اجزا ہیں	A. ہائیڈروجن اور آکسیجن B. نائٹروجن اور ہائیڈروجن C. نائٹروجن اور آکسیجن D. آکسیجن اور پانی
18	-ہلیجنگ پاؤڈر مثال ہے	A. مسکڈ سالٹ کی B. آہستہ سالٹ کی C. تیل سالٹ کی D. ان میں سے کوئی نہیں
19	گیس کو خشک کرنے کے لیے کونسا سالٹ استعمال کریں گے؟	A. CaCl ₂ B. NaCl C. CaO D. Na ₂ SiO ₃
20	-آہستہ میٹل سلفائیڈ کے ساتھ ری ایکٹ کر کے جو گیس خارج کرتے ہیں	A. آکسیجن B. نائٹروجن C. ہائیڈروجن سلفائیڈ D. ہائیڈروجن آکسائیڈ