

10th Class Chemistry – Chapter Wise Test (Urdu Medium)

Chapter 1 – کیمیائی اجزاء (Chemical Composition)

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. ایٹم کی سب سے چھوٹی اکائی کیا کہلاتی ہے؟
(A) سالمہ (B) مرکب (C) ایٹم (D) عنصر
2. سالمہ کن ذرات سے بنتا ہے؟
(A) آئن (B) عنصر (C) مرکب (D) ایٹم
3. مالیکیول میں ایٹم کس کے ذریعے جڑے ہوئے ہیں؟
(A) وینڈر وال بند (B) ہائیڈروجن بند (C) کوویلنٹ بند (D) آئٹک بند
4. آئن کیا ہوتا ہے؟
(A) مرکب (B) سالمہ (C) چارج شدہ ذرہ (D) غیر جانبدار ایٹم
5. مثبت آئن کو کیا کہتے ہیں؟
(A) ایٹم (B) نیوٹرون (C) کیٹ آئن (D) اینیون
6. منفی آئن کو کیا کہتے ہیں؟
(A) نیوٹرون (B) پروٹون (C) کیٹ آئن (D) اینیون
7. ایک مول میں کتنے ذرات ہوتے ہیں؟
(A) 6.02×10^{23} (B) 3.02×10^{23} (C) 1.02×10^{23} (D) 9.02×10^{23}
8. ایٹمی کمیت کی اکائی کیا ہے؟
(A) کلوگرام (B) امی گرام (C) amu (D) گرام
9. پانی کا سالماتی فارمولا کیا ہے؟
(A) CO_2 (B) H_2O (C) O_2 (D) H_2
10. مرکب کیا ہے؟
(A) عنصر (B) گیس (C) دو یا زیادہ عناصر کا مجموعہ (D) ایک قسم کے ایٹم

Short Questions

1. ایٹم کی تعریف کریں۔

2. مرکب کیا ہوتا ہے؟
3. آئن کیا ہے؟
4. سالمہ اور مرکب میں فرق لکھیں۔
5. ایک مول کیا ہے؟
6. ایٹمی کمیت کیا ظاہر کرتی ہے؟
7. آئنک بند اور کوویلنٹ بند میں فرق لکھیں۔
8. عنصر اور مرکب میں فرق بیان کریں۔

Long Questions

1. ایٹم، سالمہ اور مرکب کی تعریف مثالوں سمیت کریں۔
2. آئن کیا ہوتا ہے؟ اس کی اقسام بیان کریں۔
3. ایک مول کی وضاحت کریں۔
4. ایٹمی کمیت کا مطلب اور مثالیں دیں۔
5. عنصر، مرکب اور آمیزہ میں فرق واضح کریں۔

Chapter 2 – ایٹمی ساخت (Structure of Atom)

MCQs

1. ایٹم کے مرکز میں کیا ہوتا ہے؟
(A) الیکٹران (B) نیوٹرون (C) نیوکلئیس (D) کوارک
2. منفی چارج رکھنے والا ذرہ کیا کہلاتا ہے؟
(A) پروٹون (B) نیوٹرون (C) الیکٹران (D) نیوکلئیس
3. پروٹون کا چارج کیا ہوتا ہے؟
(A) مثبت (B) منفی (C) غیر جانبدار (D) کوئی نہیں
4. نیوٹرون کہاں پایا جاتا ہے؟
(A) نیوکلئیس میں (B) مدار میں (C) باہر (D) مرکز سے باہر
5. ایٹم کا زیادہ تر وزن کہاں ہوتا ہے؟
(A) نیوکلئیس (B) الیکٹران شیل (C) مدار (D) خالی جگہ

6. الیکٹران کے مداروں کو کیا کہتے ہیں؟
(A) خانے (D) سطحیں (C) شیل (B) مدار
7. ایٹم کے اندر مثبت چارج والا ذرہ کون سا ہے؟
(A) نیوکلین (D) نیوٹرون (C) پروٹون (B) الیکٹران
8. نیوٹرون کی دریافت کس نے کی؟
(A) تھامسن (D) چادوک (C) رتھر فورڈ (B) ڈالٹن
9. الیکٹران کی دریافت کس نے کی؟
(A) نیوٹن (D) بوہر (C) تھامسن (B) ڈالٹن
10. ایٹم کا ماڈل کس نے پیش کیا؟
(A) تھامسن (D) ڈالٹن (C) بوہر (B) رتھر فورڈ

Short Questions

1. ایٹم کی ساخت بیان کریں۔
2. نیوکلئیس کیا ہے؟
3. الیکٹران کی دریافت کس نے کی؟
4. پروٹون اور نیوٹرون میں فرق لکھیں۔
5. ماڈل کی وضاحت کریں۔ Bohr
6. مدار کیا ہے؟
7. ایٹم کی کمیت کہاں مرکوز ہوتی ہے؟
8. پروٹون کا چارج اور کمیت بتائیں۔

Long Questions

1. ایٹم کی ساخت کی وضاحت کریں۔
2. ماڈل بیان کریں۔ Bohr
3. پروٹون، نیوٹرون اور الیکٹران کے خواص لکھیں۔
4. تجربے کی وضاحت کریں۔ Rutherford
5. مختلف ایٹمی ماڈلز کا موازنہ کریں۔

10th Chemistry – Chapter 3: کیمیائی بند (Chemical Bonding)

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. آئنک بند کن کے درمیان بنتا ہے؟
(A) دو مرکبات کے درمیان (D) دھات اور غیر دھات کے (C) دو غیر دھاتوں کے (B) دو دھاتوں کے
2. کوویلنٹ بند میں ایٹم کیا کرتے ہیں؟
(A) کوئی عمل نہیں ہوتا (D) الیکٹران شریک کرتے ہیں (C) الیکٹران لیتے ہیں (B) الیکٹران دیتے ہیں
3. NaCl میں کون سا بند پایا جاتا ہے؟
(A) ہائیڈروجن (D) دھاتی (C) کوویلنٹ (B) آئنک
4. سالمہ میں کس قسم کا بند ہے؟ H_2
(A) دھاتی (D) ہائیڈروجن (C) کوویلنٹ (B) آئنک
5. آئنک بند کا نتیجہ کیا ہوتا ہے؟
(A) حل (D) کرسٹل (C) مرکب (B) سالمہ
6. کوویلنٹ بند عام طور پر کن کے درمیان ہوتا ہے؟
(A) مرکبات (D) دو دھاتیں (C) دو غیر دھاتیں (B) دھات اور غیر دھات
7. آئنک مرکب عام طور پر کیسا ہوتا ہے؟
(A) کمزور (D) گیس (C) سخت اور کرسٹل نما (B) نرم
8. کوویلنٹ مرکب بجلی چلائے ہیں؟
(A) صرف پانی میں (D) نہیں (C) کبھی کبھار (B) ہمیشہ
9. دھاتی بند میں الیکٹران کیا کرتے ہیں؟
(A) کھو جاتے ہیں (D) منتقل ہوتے ہیں (C) آزادانہ حرکت کرتے ہیں (B) بانٹے جاتے ہیں
10. آئنک بند میں الیکٹران کون دیتا ہے؟
(A) کوئی نہیں (D) دونوں (C) دھات (B) غیر دھات

Short Questions

1. آئنک بند کیا ہے؟
2. کوویلنٹ بند کی وضاحت کریں۔
3. دھاتی بند کیا ہوتا ہے؟

4. میں بند کی نوعیت کیا ہے؟ NaCl
5. آئنک بند بننے کا عمل بیان کریں۔
6. کوویلنٹ مرکبات کی خصوصیات لکھیں۔
7. آئنک مرکبات کی خصوصیات بیان کریں۔
8. الیکٹران کی منتقلی سے بند کیسے بنتا ہے؟

Long Questions

1. آئنک بند کی وضاحت کریں اور مثال دیں۔
2. کوویلنٹ بند کی وضاحت مثالوں سمیت کریں۔
3. دھاتی بند کی خصوصیات لکھیں۔
4. آئنک اور کوویلنٹ بند میں فرق لکھیں۔
5. NaCl کی تشکیل کی وضاحت کریں۔

Chapter 4 – مادے کی حالتیں (States of Matter)

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. مادے کی کتنی بنیادی حالتیں ہیں؟
(A) دو (B) تین (C) چار (D) پانچ
2. گیس کے ذرات کی حرکت کیسی ہوتی ہے؟
(A) بہت سست (B) بے ترتیب اور تیز (C) محدود (D) نہ ہونے کے برابر
3. ٹھوس مادے کے ذرات کہاں ہوتے ہیں؟
(A) آزاد (B) بہت دور (C) قریب اور ترتیب سے (D) منتشر
4. مائع کی کوئی شکل کیوں نہیں ہوتی؟
(A) ذرات آزاد حرکت کرتے ہیں (B) ذرات بند ہوتے ہیں (C) دباؤ زیادہ ہوتا ہے (D) وزن کم ہوتا ہے
5. بخارات بننے کا عمل کیا کہلاتا ہے؟
(A) انجماد (B) تبخیر (C) گاڑھاپن (D) سنکچن
6. مائع سے ٹھوس بننے کا عمل کیا کہلاتا ہے؟
(A) تبخیر (B) ابلاؤ (C) انجماد (D) پگھلاؤ

7. ٹھوس سے براہ راست گیس بننے کے عمل کو کیا کہتے ہیں؟
(A) انجماد (D) تصعید (C) تبخیر (B) ابلاؤ
8. Boyle کا قانون کن دو مقداروں سے متعلق ہے؟
(A) دباؤ و کمیت (D) حجم و درجہ حرارت (C) حجم و دباؤ (B) درجہ حرارت و دباؤ
9. Charles کا قانون کن دو مقداروں سے متعلق ہے؟
(A) درجہ حرارت و کمیت (D) حجم و دباؤ (C) حجم و درجہ حرارت (B) دباؤ و کمیت
10. گیس کے ذرات کے درمیان فاصلہ کیسا ہوتا ہے؟
(A) کوئی نہیں (D) درمیانہ (C) زیادہ (B) بہت کم

Short Questions

1. مادے کی تین حالتیں کون سی ہیں؟
2. ٹھوس کی خصوصیات لکھیں۔
3. مائع اور گیس میں فرق بیان کریں۔
4. تصعید سے کیا مراد ہے؟
5. Boyle کا قانون بیان کریں۔
6. Charles کا قانون بیان کریں۔
7. بخارات بننے کے عمل کی وضاحت کریں۔
8. گیس کے ذرات کی حرکت کی خصوصیات بیان کریں۔

Long Questions

1. مادے کی مختلف حالتوں کی وضاحت کریں۔
2. Boyle کا قانون اور اس کی مثالیں لکھیں۔
3. Charles کا قانون اور اس کی اہمیت بیان کریں۔
4. ٹھوس، مائع اور گیس میں فرق واضح کریں۔
5. تصعید اور انجماد کے عمل کی وضاحت کریں۔

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. کمیت کی بنیادی اکائی کیا ہے؟
(A) ٹن (D) ملی گرام (C) گرام (B) کلوگرام
2. مادے کی مقدار ناپنے کے لیے کون سا طریقہ استعمال ہوتا ہے؟
(A) پیٹ (D) بیورٹ (C) سلنڈر (B) بیلنس
3. کثافت کا فارمولا کیا ہے؟
(A) دباؤ $\times$ کمیت (D) حجم / کمیت (C) کمیت / حجم (B) کمیت $\times$ حجم
4. ہو تو اس کی کثافت کیا ہوگی؟ cm^3 اگر کسی شے کی کمیت 10 گرام اور حجم 2
(A) 5 g/cm^3 (B) 20 g/cm^3 (C) 2 g/cm^3 (D) 8 g/cm^3
5. درجہ حرارت ناپنے کے لیے کون سی اکائی استعمال ہوتی ہے؟
(A) گرام (D) پاسکل (C) کیلون (B) کلوگرام
6. ایک مول میں کتنے ذرات ہوتے ہیں؟
(A) 6.02×10^{23} (B) 3.02×10^{23} (C) 1.02×10^{23} (D) 9.02×10^{23}
7. وزن اور کمیت میں فرق کیا ہے؟
(A) دونوں بدلتے ہیں (D) وزن مستقل ہے (C) کمیت مستقل ہے، وزن بدلتا ہے (B) دونوں ایک جیسے ہیں
8. مادے کی کمیت ناپنے کا آلہ کون سا ہے؟
(A) سلنڈر (D) بیلنس (C) پیمانہ (B) ترمامیٹر
9. حجم کی اکائی کیا ہے؟
(A) m^2 (B) m^3 (C) g/cm^3 (D) kg/m^3
10. کسی شے کی کمیت بڑھانے سے اس کی کثافت پر کیا اثر پڑتا ہے؟
(A) بدلتی نہیں (D) برابر رہتی ہے (C) گھٹتی ہے (B) بڑھتی ہے

Short Questions

1. کمیت کی تعریف کریں۔
2. وزن اور کمیت میں فرق بیان کریں۔
3. کثافت کا فارمولا لکھیں۔
4. نظام کی اکائیوں کی فہرست دیں۔ SI
5. ایک مول کیا ہے؟
6. حجم کی اکائی کیا ہے؟

7. کثافت معلوم کرنے کا عمل بیان کریں۔
8. مادے کی پیمائش کے آلات کے نام لکھیں۔

Long Questions

1. کمیت، حجم اور کثافت کی وضاحت کریں۔
2. وزن اور کمیت میں فرق مثالوں کے ساتھ بیان کریں۔
3. ایک مول کی تعریف اور اس کی اہمیت بیان کریں۔
4. کثافت معلوم کرنے کا طریقہ بیان کریں۔
5. نظام کی تفصیل اور اس کی اہم اکائیاں لکھیں۔ SI

Chapter 6 – محلول، معلقات اور کولیائی نظام (Solutions, Suspensions & Colloids)

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. محلول کتنی اقسام کے ہوتے ہیں؟
(A) 2 (B) 3 (C) 4 (D) 5
2. محلول میں حل کنندہ کیسے کہتے ہیں؟
(A) جو حل ہوتا ہے (B) جو حل کرتا ہے (C) جو رنگ دیتا ہے (D) جو تبخیر ہوتا ہے
3. پانی کو عام طور پر کیا کہا جاتا ہے؟
(A) غیر محلول (D) آئنک مرکب (C) آفاقی محلل (B) کمزور محلول
4. معلق محلول میں ذرات کی نوعیت کیسی ہوتی ہے؟
(A) حل شدہ (D) واضح طور پر نظر آنے والے (C) نظر نہ آنے والے (B) بہت باریک
5. کولیائی نظام کی خصوصیت کیا ہے؟
(A) شفاف ہوتا ہے (D) رنگ دار نہیں ہوتا (C) روشنی کو منتشر کرتا ہے (B) بڑے ذرات
6. اثر کس میں دیکھا جاتا ہے؟ Tyndall
(A) گیس (D) کولیائی نظام (C) معلق (B) محلول
7. اگر نمک پانی میں حل ہو تو محلول کیا کہلائے گا؟
(A) کولیائی نظام (D) گیس محلول (C) مائع محلول (B) ٹھوس محلول
8. محلول میں حل ہونے والی زیادہ سے زیادہ مقدار کو کیا کہتے ہیں؟
(A) تناسب (D) حجم (C) کثافت (B) حل پذیری

9. غیر مشابہ محلول کو کیا کہتے ہیں؟
(A) ہم جنس (B) غیر ہم جنس (C) مائع (D) گیس
10. کولیائی نظام کے ذرات کی جسامت کیا ہوتی ہے؟
(A) سینٹی میٹر 1 (D) ملی میٹر 1 (C) نینو میٹر 1-1000 (B) نینو میٹر سے کم 1

Short Questions

1. محلول کی تعریف کریں۔
2. معلق محلول کیا ہوتا ہے؟
3. کولیائی نظام کی تعریف کریں۔
4. اثر بیان کریں۔ Tyndall
5. حل کنندہ اور حل شونہ میں فرق لکھیں۔
6. پانی کو آفاقی محلل کیوں کہا جاتا ہے؟
7. محلول کی اقسام لکھیں۔
8. حل پذیری پر درجہ حرارت کا کیا اثر ہوتا ہے؟

Long Questions

1. محلول، تعلقات اور کولیائی نظام میں فرق بیان کریں۔
2. کولیائی نظام کی خصوصیات اور مثالیں دیں۔
3. اثر کی وضاحت کریں۔ Tyndall
4. حل پذیری پر درجہ حرارت اور دباؤ کے اثرات لکھیں۔
5. محلول کی مختلف اقسام بیان کریں۔

Chapter 7 – توانائی کے تغیرات (Thermochemistry) طبیعی کیمیا: توانائی کے تغیرات

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. حرارت کی اکائی کیا ہے؟
(A) کیلوری (D) کیلون (C) واٹ (B) جول

2. اگر کسی رد عمل میں حرارت خارج ہو تو وہ کیا کہلاتا ہے؟
(A) کمزور (D) تیز رفتار (C) حرارت زا (B) حرارت گیر
3. اگر کسی رد عمل میں حرارت جذب ہو تو وہ؟
(A) مکمل رد عمل (D) غیر فعال (C) حرارت گیر (B) حرارت زا
4. توانائی کے بقائے قانون کے مطابق توانائی؟
(A) دوبارہ بن سکتی ہے (D) نہ پیدا ہوتی ہے نہ ختم (C) پیدا ہو سکتی ہے (B) ختم ہو سکتی ہے
5. کیلوری کو جول میں تبدیل کرنے کا فارمولا کیا ہے؟
(A) $1 \text{ cal} = 2.2 \text{ J}$ (B) $1 \text{ cal} = 4.184 \text{ J}$ (C) $1 \text{ cal} = 10 \text{ J}$ (D) $1 \text{ cal} = 1.5 \text{ J}$
6. Endothermic رد عمل میں حرارت؟
(A) کم ہو جاتی ہے (D) ختم (C) جذب (B) خارج
7. Exothermic رد عمل میں حرارت؟
(A) تباہ (D) محفوظ (C) خارج (B) جذب
8. دہن کا عمل کس قسم کا رد عمل ہے؟
(A) کیمیائی (D) تیز (C) حرارت گیر (B) حرارت زا
9. توانائی کس اکائی میں ناپی جاتی ہے؟
(A) ایمپیئر (D) نیوٹن (C) جول (B) واٹ
10. توانائی کے بقائے قانون کا مفہوم کیا ہے؟
(A) توانائی تبدیل ہو سکتی ہے مگر ختم نہیں (C) توانائی کم ہوتی ہے (B) توانائی بڑھتی ہے (D) توانائی پیدا ہو سکتی ہے

Short Questions

1. حرارت زا رد عمل کیا ہوتا ہے؟
2. حرارت گیر رد عمل کی تعریف کریں۔
3. حرارت کی اکائی لکھیں۔
4. توانائی کے بقائے قانون کو بیان کریں۔
5. دہن کے رد عمل کی وضاحت کریں۔
6. Endothermic اور Exothermic رد عمل میں فرق لکھیں۔
7. حرارت کی پیمائش کے آلات کے نام لکھیں۔
8. کیمیائی رد عمل میں توانائی کا کردار بیان کریں۔

Long Questions

1. حرارت زا اور حرارت گیر رد عمل کی وضاحت کریں۔
2. توانائی کے بقائے قانون کی وضاحت کریں۔
3. کیمیائی رد عمل میں توانائی کے تبادلے کی وضاحت کریں۔
4. دہن کے رد عمل اور اس کی اہمیت بیان کریں۔
5. Endothermic اور Exothermic میں فرق واضح کریں۔

Chapter 8 – رد عمل کی شرح (Rate of Reaction)

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. رد عمل کی شرح کس چیز سے ظاہر ہوتی ہے؟
(A) پیدا ہونے والی حرارت (B) رد عمل کے ہونے کی رفتار (C) کمیت (D) حجم
2. رد عمل کی شرح کو کس اکائی میں ناپا جاتا ہے؟
(A) mol/L (B) mol/L/s (C) g/cm³ (D) J/kg
3. رد عمل کی شرح پر درجہ حرارت کا کیا اثر ہوتا ہے؟
(A) بدل جاتی ہے (B) بڑھنے سے شرح زیادہ (C) کوئی اثر نہیں (D) بڑھنے سے شرح کم
4. حرارت بڑھانے سے ذرات کی حرکت؟
(A) کم ہو جاتی ہے (B) رک جاتی ہے (C) تیز (D) سست
5. رد عمل کی شرح بڑھانے والا مادہ کیا کہلاتا ہے؟
(A) محلول (B) حامض (C) Catalyst (D) اساس
6. کا کردار کیا ہوتا ہے؟ (Catalyst) حوصلہ افزا مادہ
(A) رد عمل ختم کرتا ہے (B) رفتار بڑھاتا ہے (C) کمیت بدلتا ہے (D) رد عمل کو سست کرتا ہے
7. سطح تماس بڑھانے سے رد عمل کی شرح؟
(A) ختم (B) برابر (C) زیادہ (D) کم
8. رد عمل کے دوران درجہ حرارت کم کرنے سے رفتار؟
(A) بدلتی نہیں (B) برابر رہتی ہے (C) گھٹتی ہے (D) بڑھتی ہے
9. ٹھوس مادہ کے چھوٹے ٹکڑے کرنے سے شرح پر کیا اثر پڑتا ہے؟
(A) بدلتی نہیں (B) ختم (C) گھٹ جاتی ہے (D) بڑھ جاتی ہے

10. انزائم کیا ہے؟

اساس (D) تیزاب (C) Catalyst حیاتیاتی (B) کیمیائی عمل روکنے والا مادہ (A)

Short Questions

1. رد عمل کی شرح کی تعریف کریں۔
2. کیا ہے؟ Catalyst
3. درجہ حرارت رد عمل کی رفتار پر کیسے اثر انداز ہوتا ہے؟
4. سطح تماس بڑھانے سے کیا اثر ہوتا ہے؟
5. ارتکاز بڑھانے سے شرح میں کیا تبدیلی آتی ہے؟
6. انزائم کی تعریف کریں۔
7. رد عمل کی رفتار ناپنے کا فارمولا لکھیں۔
8. کی ایک مثال دیں۔ Catalyst روزمرہ زندگی میں

Long Questions

1. رد عمل کی شرح کی وضاحت کریں۔
2. رد عمل کی رفتار پر اثر انداز ہونے والے عوامل بیان کریں۔
3. اقسام اور کردار لکھیں۔ Catalyst
4. درجہ حرارت کا رد عمل کی رفتار پر اثر بیان کریں۔
5. سطح تماس اور ارتکاز کا اثر مثالوں کے ساتھ بیان کریں۔

10th Chemistry – Chapter 9: تیزاب، اساس اور نمک

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. تیزاب کا ذائقہ کیسا ہوتا ہے؟
بے ذائقہ (D) کھٹا (C) کڑوا (B) میٹھا (A)
2. اساس کی عام خصوصیت کیا ہے؟
لال litmus نیلا (D) کو نیلا کرتی ہے litmus لال (C) کڑوا ذائقہ (B) کھٹا ذائقہ (A)

3. پیپر نیلا کرنے والا محلول کیا کہلاتا ہے؟ litmus لال
(A) پانی (D) نمک (C) اساس (B) تیزاب
4. لال کرنے والا محلول کیا کہلاتا ہے؟ litmus نیلا
(A) محلول (D) نمک (C) تیزاب (B) اساس
5. کیا ہوتا ہے؟ pH نیوٹرل محلول کا
(A) 0 (B) 7 (C) 14 (D) 10
6. پے تو وہ کیا ہوگا؟ pH 2 اگر کسی محلول کا
(A) نمکی (D) غیر جانبدار (C) اساسی (B) تیزابی
7. پے تو وہ؟ pH 9 اگر کسی محلول کا
(A) نمکین (D) غیر جانبدار (C) اساسی (B) تیزابی
8. کس کا نمک ہے؟ (NaCl) سوڈیم کلورائیڈ
(A) مضبوط تیزاب اور مضبوط اساس کا (B) کمزور تیزاب اور مضبوط اساس کا
(C) کمزور تیزاب اور کمزور اساس کا (D) کمزور اساس کا
9. تیزاب کے پانی میں تحلیل ہونے سے کیا بنتے ہیں؟
(A) سوڈیم آئن (D) آکسیجن آئن (C) ہائیڈروجن آئن (B) ہائیڈرو آکسائیڈ آئن
10. اساس پانی میں تحلیل ہو کر کیا پیدا کرتی ہے؟
(A) آئن Cl^- (D) آئن Na^+ (C) آئن OH^- (B) آئن H^+

مختصر سوالات (Short Questions)

1. تیزاب کی تعریف کریں۔
2. اساس سے کیا مراد ہے؟
3. نمک کیا ہوتا ہے؟
4. پیپر کا استعمال کیا ہے؟ litmus
5. پیمانہ کیا ظاہر کرتا ہے؟ pH
6. تیزاب اور اساس میں فرق لکھیں۔
7. نیوٹرل محلول کی مثال دیں۔
8. روزمرہ زندگی میں تیزاب اور اساس کے استعمالات لکھیں۔

طویل سوالات (Long Questions)

1. تیزاب، اساس اور نمک کی وضاحت کریں اور مثالیں دیں۔
2. pH پیمانے کی وضاحت کریں اور مختلف محلولوں کے pH کی مثالیں دیں۔
3. مضبوط اور کمزور تیزاب و اساس میں فرق بیان کریں۔
4. نیوٹرلائزیشن کے عمل کی وضاحت کریں۔
5. تیزاب و اساس کے روزمرہ استعمالات بیان کریں۔

کیمیائی صنعتیں: Chapter 10: 10th Chemistry

Multiple Choice Questions (MCQs)

1. پاکستان میں سب سے زیادہ استعمال ہونے والی کھاد کون سی ہے؟
(A) یوریا (B) پوٹاش (C) فاسفیٹ (D) امونیم سلفیٹ
2. یوریا بنانے کے لیے کون سی گیسیں استعمال ہوتی ہیں؟
(A) کلورین اور ہائیڈروجن (B) آکسیجن اور کاربن ڈائی آکسائیڈ (C) نائٹروجن اور ہائیڈروجن (D) نائٹروجن اور آکسیجن
3. امونیا کی تیاری کا عمل کیا کہلاتا ہے؟
(A) صابن سازی (B) سلفیورک عمل (C) کانٹیکٹ عمل (D) ہابر عمل
4. سلفیورک تیزاب بنانے کا عمل کیا کہلاتا ہے؟
(A) فرائز عمل (B) سوڈا عمل (C) کانٹیکٹ عمل (D) ہابر عمل
5. سیمنٹ کا بنیادی جزو کیا ہے؟
(A) کاربن ڈائی آکسائیڈ (B) امونیم سلفیٹ (C) سوڈیم کلورائیڈ (D) کیلشیم آکسائیڈ
6. سوڈا ایش کی تیاری میں کون سا عمل استعمال ہوتا ہے؟
(A) فرائز عمل (B) ہابر عمل (C) کانٹیکٹ عمل (D) سولوی عمل
7. پاکستان میں سلفیورک تیزاب کی صنعت کہاں واقع ہے؟
(A) ملتان (B) فیصل آباد (C) کراچی (D) لاہور
8. کھاد بنانے میں نائٹروجن کا کیا کردار ہے؟
(A) پانی کا اخراج (B) پھولوں کی رنگت (C) پتے اور تہ کی نشوونما (D) پودوں کی جڑوں کی نشوونما
9. صابن سازی کے عمل کو کیا کہا جاتا ہے؟
(A) ہائیڈروجنیشن (B) سابون سازی (C) سلفونیشن (D) نیوٹرلائزیشن

10. امونیا گیس کی ترکیب میں درجہ حرارت اور دباؤ کیا ہوتا ہے؟
(A) 200°C, 50 atm (B) 450°C, 200 atm (C) 500°C, 250 atm (D) 400°C, 150 atm
-

(Short Questions) مختصر سوالات

1. کیمیائی صنعت کی تعریف کریں۔
 2. کھادوں کے دو اہم فوائد لکھیں۔
 3. ہابر عمل کی وضاحت کریں۔
 4. کانٹیکٹ عمل کیا ہے؟
 5. سوڈا ایش کی تیاری میں کون سا عمل استعمال ہوتا ہے؟
 6. سیمنٹ کی تیاری میں استعمال ہونے والے اجزاء کے نام لکھیں۔
 7. صابن بنانے کا بنیادی کیمیائی اصول کیا ہے؟
 8. پاکستان میں کیمیائی صنعتوں کی اہمیت بیان کریں۔
-

(Long Questions) طویل سوالات

1. ہابر عمل کی وضاحت کریں اور اس کے مراحل بیان کریں۔
2. سلفیورک تیزاب بنانے کے کانٹیکٹ عمل کی تفصیل دیں۔
3. کھادوں کی اقسام، استعمال اور فوائد پر مختصر نوٹ لکھیں۔
4. سوڈا ایش کی تیاری کے عمل کی وضاحت کریں۔
5. پاکستان میں کیمیائی صنعتوں کی اہمیت اور ان کے مسائل بیان کریں۔