

Входное тестирование. Химия-11 класс

Демонстрационная версия.

Тема 1. Строение атома, свойства атомов, Периодическая система химических элементов

1. Вы согласны с утверждением, что сродство к электрону атомов металлов выше, чем – атомов неметаллов?

Буква	Ответ
А	Да
Б	Нет

Тема 2. Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители. Окисление и восстановление

1. Вы согласны с утверждением о том, что степень окисления кислорода в сложных веществах всегда равна -2?

Буква	Ответ
А	Да
Б	Нет

Тема 3. Химическая связь, Кристаллическое состояние вещества

1. Из предложенного перечня выберите два вещества ионного строения, в которых нет ковалентных связей:

Буква	Ответ
А	Li_2O ;
Б	NH_4NO_3 ;
В	BaO_2 ;
Г	BaF_2 ;

Тема 4. Классификация неорганических веществ.

1. К кислотным оксидам относится каждое вещество пары

Буква	Ответ
А	CO_2 ; CO
Б	SO_3 ; NO
В	SO_2 ; P_2O_3
Г	P_2O_5 ; Al_2O_3

Тема 5. Химические свойства простых веществ.

1. Вступает в реакцию с оксидом фосфора(V)

Буква	Ответ
А	оксид углерода(IV)
Б	сера
В	гидроксид натрия
Г	оксид серы(VI)

Тема 6. Химические свойства основных классов соединений

1. В реакцию с раствором серной кислоты вступает каждое вещество пары

Буква	Ответ
А	CuO и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
Б	CuCl_2 и Zn
В	Mg и Ag
Г	NaNO_3 и CuO

Тема 7. Классификация органических веществ

1. С образованием триола гидролизуются.

Буква	Ответ
А	полисахариды
Б	белки
В	жиры
Г	амины

Тема 8. Химические свойства органических веществ

1. В реакцию серебряного зеркала вступает

Буква	Ответ
А	ацетилен
Б	уксусная кислота
В	муравьиная кислота
Г	глицерин

Тема 9. Генетическая связь неорганических и органических веществ

1. В схеме превращений
$$\text{C}_3\text{H}_8 \xrightarrow{\text{Br}_2} \text{X} \xrightarrow{\text{KOH (сп. р-р)}} \text{Y}$$
 Вещество Y –

Буква	Ответ
А	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
Б	C_2H_2
В	C_3H_6
Г	$\text{C}_3\text{H}_6\text{Br}_2$

Тема 10. Вычисления по формулам и уравнениям химических реакций

1. Раствор массой 30 г и массовой долей хлороводорода 10% прилили к раствору массой 24 г и массовой долей гидроксида натрия 12%. Масса образовавшейся соли (с точностью до десятых).

Буква	Ответ
А	2,1
Б	2,4
В	4,2
Г	4,8