Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между схемой реакции и изменением степени окисления восстановителя в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

А) $I_2 + HNO_3 \rightarrow HIO_3 + NO_2 + H_2O$

Б) $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$

В) $I_2 + KOH \rightarrow KIO_3 + KI + H_2O$

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1) $+5 \rightarrow +4$

2) $0 \rightarrow +5$

3) $-3 \rightarrow +1$

4) $+4 \rightarrow +5$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	3	2

Номер: 1FAD40 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между схемой реакции и свойством меди, которое этот элемент проявляет в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

А) $Cu_2O + H_2SO_{4(конц.)} \xrightarrow{t^\circ} CuSO_4 + SO_2 + H_2O$

Б) $CuS + HNO_{3(конц.)} \xrightarrow{t^\circ} CuSO_4 + NO_2 + H_2O$

В) $CuO + HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$

СВОЙСТВО МЕДИ

1) является окислителем

2) является восстановителем

3) является и окислителем, и восстановителем

4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	4	4

Номер: EAF846 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между схемой реакции и свойством атома марганца в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

А) $K_2MnO_4 + H_2O \rightarrow KMnO_4 + MnO_2 + KOH$

Б) $KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$

СВОЙСТВО АТОМА МАРГАНЦА

1) только окислитель

2) только восстановитель

В) $H_2O_2 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow MnSO_4 + O_2 + K_2SO_4 + H_2O$

3) и окислитель, и восстановитель

4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
3	1	1

i **Номер: 38E042** Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между формулой иона и окислительно-восстановительными свойствами, которые он способен проявлять: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ИОНА

А) S^{2-}

Б) NO_2^-

В) H^+

ОКИСЛИТЕЛЬНО- ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ СВОЙСТВА

1) является только окислителем

2) является только восстановителем

3) является и окислителем, и восстановителем

4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	3	1

i **Номер: F3FEF3** Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между схемой реакции и свойством азота, которое этот элемент проявляет в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

А) $NH_4Cl + FeO \rightarrow FeCl_2 + NH_3 + H_2O$

Б) $Cu + NO_2 \rightarrow N_2 + CuO$

В) $NO_2 + O_2 + H_2O \rightarrow HNO_3$

СВОЙСТВО АЗОТА

1) является окислителем

2) является восстановителем

3) является и окислителем, и восстановителем

4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
4	1	2

i **Номер: 5866FE** Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между схемой реакции и изменением степени окисления окислителя в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ

А) $P + HNO_3 \rightarrow H_3PO_4 + NO_2 + H_2O$

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ОКИСЛИТЕЛЯ

1) $+3 \rightarrow 0$

Б) $NaNO_2 + Na \rightarrow Na_2O + N_2$

В) $Zn + HNO_3 \rightarrow Zn(NO_3)_2 + N_2O + H_2O$

2) $+5 \rightarrow +4$

3) $+5 \rightarrow +1$

4) $+3 \rightarrow +1$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	1	3

Номер: 1E640B Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между уравнением реакции и изменением степени окисления элемента-восстановителя в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А) $2H_2S + H_2SO_3 = 3S + 3H_2O$

Б) $8HI + H_2SO_4 = 4I_2 + H_2S + 4H_2O$

В) $2MnO_2 + 2H_2SO_4 = 2MnSO_4 + O_2 + 2H_2O$

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ЭЛЕМЕНТА-ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1) $-1 \rightarrow 0$

2) $-2 \rightarrow 0$

3) $+4 \rightarrow +2$

4) $0 \rightarrow +2$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	1	2

Номер: C8640F Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между уравнением реакции и изменением степени окисления восстановителя в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А) $2CO + O_2 = 2CO_2$

Б) $CO_2 + 2Mg = 2MgO + C$

В) $2CH_4 = C_2H_2 + 3H_2$

ИЗМЕНЕНИЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ ВОССТАНОВИТЕЛЯ

1) $-4 > -1$

2) $0 > +2$

3) $+2 > +4$

4) $-4 > +2$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
3	2	1

Номер: 352D08 Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между уравнением реакции и свойством атома азота в этой реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

А) $2NH_3 + 6MnO_2 = N_2 + 3Mn_2O_3 + 3H_2O$

Б) $2NO_2 + H_2O = HNO_2 + HNO_3$

В) $NH_4Cl + NaOH = NH_3 + H_2O + NaCl$

СВОЙСТВО АТОМА АЗОТА

1) только окислитель

2) только восстановитель

3) и окислитель, и восстановитель

4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
2	3	4

i **Номер: 7DC57B** Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

Установите соответствие и впишите ответ.

Установите соответствие между уравнением реакции и формулой вещества, являющегося восстановителем в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	ФОРМУЛА ВОССТАНОВИТЕЛЯ
А) $2NH_3 + 2K = 2KNH_2 + H_2$	**1)** NO
Б) $H_2S + 2K = K_2S + H_2$	**2)** H_2S
В) $4NH_3 + 6NO = 5N_2 + 6H_2O$	**3)** NH_3
	4) K

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

А	Б	В
4	4	3

i **Номер: D0B771** Статус задания: **ВЕРНО** ОТВЕТИТЬ

ФЕДЕРАЛЬНАЯ СЛУЖБА ПО НАДЗОРУ В СФЕРЕ ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ

Федеральный институт педагогических измерений (ФИПИ)

ЕГЭ Официальный информационный портал ЕДИНОГО ГОСУДАРСТВЕННОГО ЭКЗАМЕНА

ГИА9 Официальный информационный портал ГОСУДАРСТВЕННОЙ ИТОГОВОЙ АТТЕСТАЦИИ

© 2004-2025 Федеральный институт педагогических измерений. Все права защищены