

Муниципальное бюджетное образовательное учреждение для обучающихся с ограниченными возможностями здоровья  
основная общеобразовательная школа №10

Приложение № 2 к АООП ООО

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ**  
по текущей аттестации  
по учебному предмету « Химия»  
**9 класс**

## Контрольная работа по теме «Электролитическая диссоциация».

Фамилия Имя \_\_\_\_\_

дата \_\_\_\_\_

### Часть А

#### А1. Слабым электролитом является

1)	азотная кислота
2)	фосфат натрия
3)	гидроксид железа(II)
4)	хлорид натрия

#### А2. Вещества, образующие при диссоциации в качестве анионов только гидроксид-ионы, являются

1)	кислотами
2)	щелочами
3)	средними солями
4)	кислыми солями

#### А3. В результате диссоциации нитрата натрия образуются

1)	$\text{Na}^+ + 3\text{NO}^-$
2)	$\text{Na}^+ + \text{NO}_2^-$
3)	$\text{Na}^+ + \text{NO}_3^-$
4)	$\text{Na} + \text{NO}_3^-$

#### А4. Сульфат-ион образуется при диссоциации

1) $\text{Na}_2\text{S}$	2) $\text{BaSO}_4$	3) $\text{K}_2\text{SO}_3$	4) $\text{K}_2\text{SO}_4$
--------------------------	--------------------	----------------------------	----------------------------

#### А5. Правильно записано полное ионное уравнение реакции, схема которой



1)	$2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Li}^+ + \text{OH}^- = 2\text{Li}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
2)	$2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Li}^+ + 2\text{OH}^- = 2\text{Li}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$
3)	$2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Li}^+ + 2\text{OH}^- = 2\text{Li}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{OH}^-$
4)	$\text{H}_2^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Li}^+ + \text{OH}^- = \text{Li}_2^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$

#### А6. Реакция между растворами NaOH и HNO<sub>3</sub> протекает до конца, так как

1)	оба вещества являются электролитами
2)	гидроксид натрия является щелочью
3)	образуется слабый электролит вода
4)	образуется растворимый нитрат натрия

**A7. К образованию осадка приведет смешивание растворов, содержащих ионы**

1) $H^+$ и $NO_3^-$	2) $Zn^{2+}$ и $Cl^-$	3) $Zn^{2+}$ и $OH^-$	4) $Fe^{2+}$ и $SO_4^{2-}$
---------------------	-----------------------	-----------------------	----------------------------

**A8. Сокращённому ионному уравнению  $Fe^{2+} + 2OH^- = Fe(OH)_2 \downarrow$  соответствует реакция между**

1)	хлоридом железа(II) и водой
2)	железом металлическим и водой
3)	хлоридом железа(III) и гидроксидом калия
4)	хлоридом железа(II) и гидроксидом натрия

**A9. Процессу окисления соответствует схема**

1) $N^{-3} \rightarrow N^{+2}$	2) $N^{+5} \rightarrow N^{+4}$	3) $N^{+5} \rightarrow N^{+1}$	4) $N^0 \rightarrow N^{-1}$
--------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	-----------------------------

**A10. В реакции, протекающей по схеме  $WO_3 + H_2 \rightarrow W + H_2O$  коэффициент перед формулой восстановителя**

1) 2	2) 2	3) 3	4) 4
------	------	------	------

### Часть Б

**Б1. Установите соответствие между левой и правой частями уравнения диссоциации.**

Левая часть	Правая часть	
А) $H_2SO_4$	1) $Na^+ + SO_4^{2-}$	
Б) $Na_2SO_4$	2) $Na^+ + OH^-$	
В) $NaOH$	3) $2Na^+ + SO_4^{2-}$	
	4) $2H^+ + SO_4^{2-}$	
	5) $H^+ + SO_4^{2-}$	

*Ответ запишите в виде таблицы:*

<b>А</b>	<b>Б</b>	<b>В</b>
----------	----------	----------

--	--	--

**Б2. Установите соответствие между реагентами и сокращёнными ионными уравнениями реакций, протекающих между ними.**

РЕАГЕНТЫ	УРАВНЕНИЯ		
А) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ и $\text{NaOH}$	1) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$		
Б) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ и $\text{HCl}$	2) $2\text{H}^+ + \text{FeCO}_3 = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$		
В) $\text{FeCO}_3$ и $\text{HCl}$	3) $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$		
	4) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3\downarrow$		

*Ответ запишите в виде таблицы:*

А	Б	В

**Б3. Установите соответствие между формулами веществ и степенями окисления атома азота в них.**

формула	Степень окисления		
А) $\text{N}_2$	1) 0		
Б) $\text{NO}_2$	2) +1		
В) $\text{NO}$	3) +2		
	4) +4		

*Ответ запишите в виде таблицы:*

А	Б	В

### Контрольная работа по химии по теме «Кислород и сера»

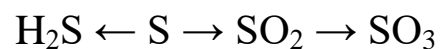
1. Составить уравнения электролитической диссоциации сероводородной кислоты.

2. Составить полное и сокращенное уравнения реакций

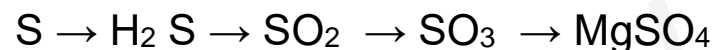


3. Положение кислорода в периодической системе химических элементов, строение атома кислорода.

3. Составьте уравнения реакций, соответствующие следующим превращениям:



↓



### **Контрольная работа по теме: «Металлы»**

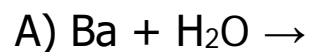
1. Составьте электронную схему атома, электронную и графическую формулу для химического элемента с порядковым номером 19, с помощью которой дайте ответы на следующие вопросы:

А) положение в ПСХЭ (период, группа, подгруппа).

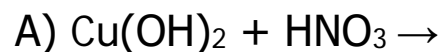
Б) количество электронов на внешнем энергетическом уровне.

В) высшая степень окисления, формула высшего оксида, его характер и название.

2. Составить уравнения химических реакций и показать их как окислительно - восстановительные.



3. Составить уравнения химических реакций и показать их как реакции ионного обмена:



4. Осуществить следующие превращения:



5. С кислотами и щелочами взаимодействует: а)  $\text{BaO}$  б)  $\text{Li}_2\text{O}$

в)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  г)  $\text{FeO}$