

**Учитель Мазаева Н.Н.**

### **Биология**

5 «А» §23 заполнить печатную рабочую тетрадь к §23

5 «Д» §19 заполнить печатную рабочую тетрадь к §19

### **Химия**

8 «Б» изучить §32(2), §33 (3) таблица 18 стр.123 наизусть ; задания выполнить письменно.

8 «Г» изучить §30(1,2,3), задания выполнить письменно.

9 «А» ,9 «Б», 9 «Г» - изучить §34 (2,4,5,6) , задания выполнить письменно ; повторить §15-§32 подготовиться к к/р, выполнить тренировочный вариант контрольной работы по теме «Неметаллы »:

1. В трёх склянках без этикеток находятся растворы карбоната калия, карбоната аммония и фосфата калия. Как химическим путём определить, какой раствор находится в каждой склянке? Напишите уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

2.Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочку превращений веществ:

Водород→ Аммиак→ Вода→ Водород→Хлороводород→ Хлорид аммония.  
В уравнениях окислительно-восстановительных реакций укажите степени окисления и обозначьте переход электронов или составьте схему электронного баланса.

3.Какой объём оксида углерода(IV) образуется при прокаливании 50 г карбоната кальция, содержащего 12% примесей.

4. Оксид углерода(IV) реагирует с каждым из двух веществ

1) водой и оксидом кальция

2) кислородом и оксидом серы(IV)

3) сульфатом калия и гидроксидом натрия

4) фосфорной кислотой и водородом

5. Максимальная степень окисления углерода в соединениях равна

1)+6

2)+5

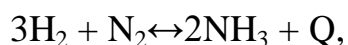
3)+3

4)+4

10 «А» изучить стр.163-164 и §25(1,3), задания выполнить письменно.

11 «А», 11 «Б» изучить §23, сделать тренировочный вариант контрольной работы по теме «Химические реакции» .

1. Реакция, уравнение которой



является

1) обратимой экзотермической

2) необратимой экзотермической

3) обратимой эндотермической

4) необратимой эндотермической

2. С наибольшей скоростью с водой реагирует

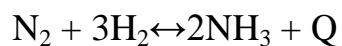
1) свинец

2) магний

3) калий

4) железо

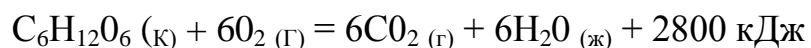
3. На смещение химического равновесия в системе



не оказывает влияния

- 1) понижение температуры
- 2) повышение давления
- 3) удаление аммиака из зоны реакции
- 4) применение катализатора

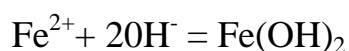
4. В соответствии с термохимическим уравнением



при образовании 3 моль жидкой воды

- 1) выделяется 2800 к Дж теплоты
- 2) поглощается 2800 кДж теплоты
- 3) выделяется 1400 кДж теплоты
- 4) поглощается 1400 кДж теплоты

5. Сокращенное ионное уравнение



соответствует взаимодействию веществ

- |                         |                           |
|-------------------------|---------------------------|
| 1) $Fe(NO_3)_3$ и $KOH$ | 3) $Na_2S$ и $Fe(NO_3)_2$ |
| 2) $FeSO_4$ и $LiOH$    | 4) $Ba(OH)_2$ и $FeCl_3$  |

6. Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.

НАЗВАНИЕ СОЛИ

СРЕДА РАСТВОРА

1) карбонат калия

А) кислая

- 2) нитрат бария                                  Б) нейтральная  
 3) сульфат натрия                                В) щелочная  
 4) хлорид железа(III)

1	2	3	4

7. Гидролизу не подвергается соль

- 1)  $AlCl_3$                       2)  $NaCl$                       3)  $Na_2CO_3$                       4)  $CuCl_2$

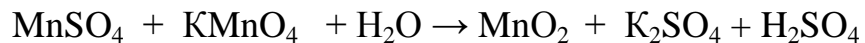
8. Установите соответствие между металлом и способом его электролитического получения.

НАЗВАНИЕ МЕТАЛЛА                      ЭЛЕКТРОЛИЗ

- |             |                                             |
|-------------|---------------------------------------------|
| А) натрий   | 1) водного раствора солей                   |
| Б) алюминий | 2) водного раствора гидроксида              |
| В) серебро  | 3) расплава поваренной соли                 |
| Г) медь     | 4) расплавленного оксида                    |
|             | 5) раствора оксида в расплавленном криолите |
|             | 6) расплавленного нитрата                   |

<b>А</b>	<b>Б</b>	<b>В</b>	<b>Г</b>

9. Реакция протекает по схеме



Составьте электронные уравнения. Расставьте коэффициенты в окислительно-восстановительном уравнении реакции методом электронного баланса. Для реакции укажите: какое вещество является окислителем, какое – восстановителем, какое вещество окисляется, какое восстанавливается; тип ОВР.

**10.** Защитное покрытие по железу из какого металла наиболее долговечно в отсутствии механических воздействий в кислой среде:

- 1) никель
- 2) медь
- 3) цинк
- 4) хром
- 5) олово



