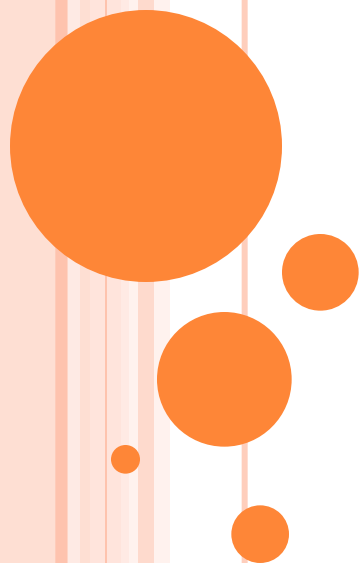


**ПОДГОТОВКА
К КОНТРОЛЬНОЙ
РАБОТЕ
«ХИМИЧЕСКИЕ
РЕАКЦИИ»**



Начертите в тетради таблицу
Каждое задание – 10 баллов

№ 1 Тест	№2 Диктант	№3 Формулы	№4 Схемы	№5 ЦОР 1	№6 ЦОР 2	№7 ЦОР 3	№8 Задачи д\з	ИТОГО оценка

Каждое задание – 10 баллов



№1. ТЕСТ

РЕШИТЕ ТЕСТ

1.

2.

3.

4.

5.



№1 ТЕСТ

1.К физическим явлениям относится:

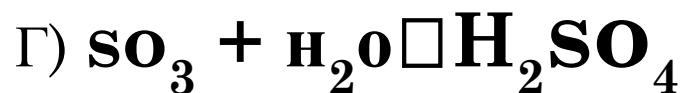
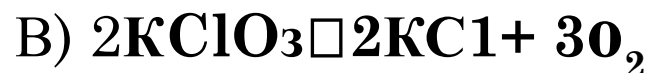
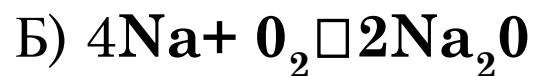
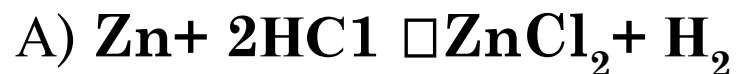
- А) Горение парафина
- Б) Прокаливание медной проволоки
- В) Испарение бензина
- Г) Скисание молока

2.К химическим явлениям относится:

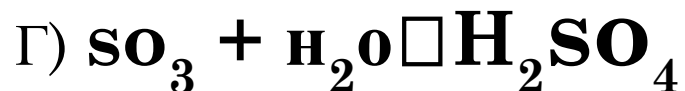
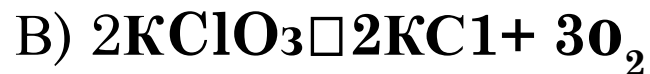
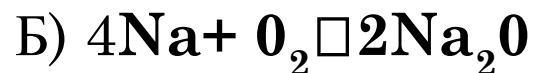
- А) Таяние снега
- Б) Измельчение сахара
- В) Обугливание древесины
- Г) Замерзание воды



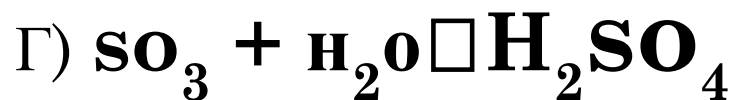
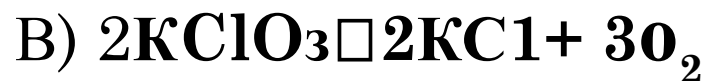
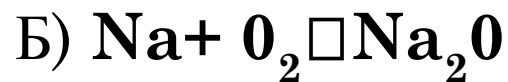
3. К реакциям замещения относится



4. К реакциям соединения относится



5. Запись является не уравнением, а схемой



ПРОВЕРКА

№1. ТЕСТ

1. В

2. В

3. А

4. Б,Г

5. Б

Запишите балл в таблицу



№2 ДИКТАНТ

1.

2.

3.

4.

5.

6.

7.

8.

9.

10.



ПРОВЕРКА

№2 ДИКТАНТ

1. Химическая реакция
2. Индикатор
3. Фенолфталеин
4. Реакция соединения
5. Реакция разложения
6. Реакция замещения
7. Реакция обмена
8. Индекс
9. Коэффициент
10. Экзотермическая реакция

Запишите балл в таблицу



№3 ФОРМУЛЫ

ЗАПИШИТЕ ФОРМУЛЫ СЛЕДУЮЩИХ ВЕЩЕСТВ

1. Оксид железа (III)
2. Сернистая кислота
3. Гидроксид алюминия
4. Карбонат калия
5. Нитрид кальция
6. Угольная кислота
7. Нитрат магния
8. Гидроксид серебра
9. Хлор
10. Сульфит хрома (III)



ПРОВЕРКА

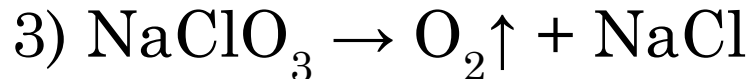
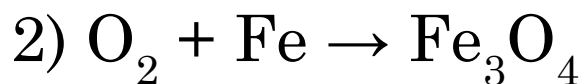
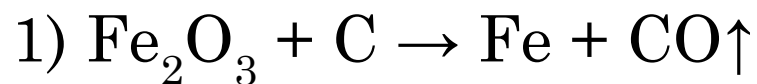
№3 ФОРМУЛЫ

1. Оксид железа (III) – Fe_2O_3
2. Сернистая кислота – H_2SO_3
3. Гидроксид алюминия - $\text{Al}(\text{OH})_3$
4. Карбонат калия - K_2CO_3
5. Нитрид кальция – Ca_3N_2
6. Угольная кислота – H_2CO_3
7. Нитрат магния – $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
8. Гидроксид серебра - AgOH
9. Хлор – Cl_2
10. Сульфит хрома (III) – $\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_3$



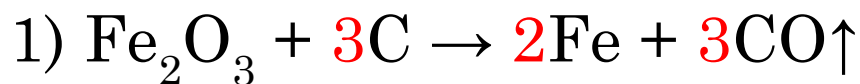
№4. СХЕМЫ

РАССТАВЬТЕ КОЭФФИЦИЕНТЫ, СОСЧИТАЙТЕ СУММУ
КОЭФФИЦИЕНТОВ



ПРОВЕРКА

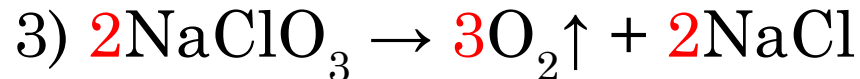
№4. СХЕМЫ



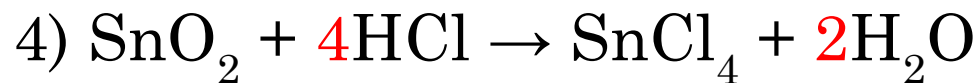
9



6



7



8



12



ЦИФРОВЫЕ РЕСУРСЫ

Просмотрите опыт, запишите уравнение реакции,
расставьте коэффициенты, укажите тип реакции

ЦОР 1

ЦОР 2

ЦОР 3



ПРОВЕРКА ЦОР

ЦОР 1 $2\text{Al} + 3\text{Br}_2 \rightarrow 2\text{AlBr}_3$ реакция соединения

ЦОР 2 $\text{P}_2\text{O}_5 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{PO}_4$ реакция соединения

ЦОР 3 $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$ реакция замещения



Домашнее задание:
СДЕЛАТЬ ШПАРГАЛКУ

Повторить:

- 1.Классы веществ.
- 2.Типы химических реакций.
- 3.Признаки химических реакций
- 4.Решить задачи в тетради (5 задач)

