

**ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**  
**МУНИЦИПАЛЬНЫЙ ЭТАП**  
**2018-2019 УЧЕБНЫЙ ГОД**  
**9 КЛАСС**

**ОЦЕНИВАНИЕ**

**Задача 1**

Система оценивания: за каждое слово – 1 балл.

Всего – 20 баллов.

**Задача 2**

Система оценивания:

1. За верно указанное соединение – 2 балла; за верно указанные степени окисления по 1 баллу – 2 балла; всего 4 балла;
2. За названия соединений по 1 баллу – 3 балла;
3. За верно написанные уравнения реакций по 2 балла – 4 балла;
4. За верно определенные электронные конфигурации по 2 балла – 4 балла.

Всего: 15 баллов.

**Задача 3**

Система оценивания:

1. За каждое верно написанное уравнение реакции по 2 балла – 20 баллов;
2. За каждое верно указанное название по 1 баллу – 5 баллов.

Всего: 25 баллов.

**Задача 4**

Система оценивания:

1. За верно записанное уравнение реакции и определение веществ А и В – 2 балла;
2. За расчет массы нитрата калия – 3 балла;
3. За расчет массы карбоната калия – 3 балла;
4. За верно составленное уравнение, описывающее соотношение массовых долей растворов – 4 балла;
5. За верно составленное выражение для массы раствора нитрата калия – 4 балла;
6. За верно решенное уравнение и расчеи массы раствора карбоната калия (нитрата бария) – 2 балла;
7. За верно рассчитанную массовую долю нитрата калия – 2 балла.

Всего: 20 баллов.

**Задача 5**

Система оценивания:

- 1) За название металла – 4 балла.
- 2) За описание опыта окрашивания пламени свечи (опыт 1) – 2 балла, за уравнение реакции нагревания соединения бария в токе воздуха (опыт 2) – 3 балла, за уравнение реакции прокаливания соединения бария (опыт 3) – 3 балла; за уравнение реакции растворения соединения бария в соляной кислоте (опыт 4) – 3 балла, за уравнение реакции взаимодействия соединения бария с раствором серной кислоты (опыт 5) – 3 балла – всего 14 баллов;
- 3) За расчет массовой доли металла в оксиде – 2 балла.

Примечание: Если реакция записана с неверными коэффициентами, то она оценивается в 0,5 баллов.

Всего – 20 баллов.