

**Критерии оценивания работ заключительного этапа университетской олимпиады
школьников «Бельчонок»**

Химия. 9 класс

Вариант 1

Задача 1.

- 1) За определение числа валентных электронов - 1 балл
- 2) За определение числа неспаренных электронов - 1 балл
- 3) За определение валентности фосфора - 1 балл
- 4) За определение степени окисления - 1 балл
- 5) За каждую электронную конфигурацию - по 1 баллу - 2 балла
- 6) За уравнение реакции - 2 балла
- 7) За название полученного соединения – 1 балл
- 8) За верное написание структурной формулы фосфорной кислоты – 3 балла

Итого 12 баллов

Задача 2.

- 1) За расчет массы безводного сульфата меди – 3 балла
- 2) За расчет необходимой массы кристаллогидрата – 4 балла
- 3) За уравнение реакции получения меди – 2 балла
- 4) За расчет массы меди – 3 балла
- 5) За верно указанное название – 2 балла

Итого 14 баллов

Задача 3

- 1) За каждый верно классифицированный металл по 1 баллу – 10 баллов
- 2) За каждое верно написанное уравнение по 2 балла – 20 баллов

Итого 30 баллов

Задача 4

- 1) За каждое верно написанное уравнение по 3 балла – 15 баллов
- 2) За расчет количества азота в смеси – 2 балла
- 3) За расчет количества озона в смеси – 2 балла
- 4) За расчет массы озона в смеси – 1 балл

Итого 20 баллов

Задача 5

- 1) За расчет объема растворившегося азота – 5 баллов
- 2) За расчет объема растворившегося кислорода – 5 баллов
- 3) За расчет начального объема азота и кислорода по 2 балла – 4 балла
- 4) За расчет объема азота и кислорода после пропускания воздуха через воду по 1 баллу – 2 балла
- 5) За определение общего объема воздуха после пропускания его через воду – 2 балла
- 6) За определение объемных долей азота и кислорода после пропускания воздуха через воду по 3 балла – 6 баллов

Итого 24 балла

**Критерии оценивания работ заключительного этапа университетской олимпиады
школьников «Бельчонок»**

Химия. 9 класс

Вариант 2

Задача 1.

- 1) За определение числа валентных электронов - 1 балл
- 2) За определение числа неспаренных электронов - 1 балл
- 3) За определение валентности серы - 1 балл
- 4) За определение степени окисления - 1 балл
- 5) За каждую электронную конфигурацию - по 1 баллу - 2 балла
- 6) За уравнение реакции - 2 балла
- 7) За название полученного соединения – 1 балл
- 8) За верное написание структурной формулы серной кислоты – 3 балла

Итого 12 баллов

Задача 2.

- 1) За расчет массы безводного сульфата кобальта – 3 балла
- 2) За расчет необходимой массы кристаллогидрата – 4 балла
- 3) За уравнение реакции получения гидроксида кобальта – 2 балла
- 4) За расчет массы гидроксида кобальта – 3 балла
- 5) За верно указанное название – 2 балла

Итого 14 баллов

Задача 3

- 1) За каждый верно классифицированный металл по 1 баллу – 10 баллов
- 2) За каждое верно написанное уравнение по 2 балла – 20 баллов

Итого 30 баллов

Задача 4

- 1) За каждое верно написанное уравнение по 3 балла – 15 баллов
- 2) За расчет количества азота в смеси – 2 балла
- 3) За расчет количества озона в смеси – 2 балла
- 4) За расчет массы озона в смеси – 1 балл

Итого 20 баллов

Задача 5

- 1) За определение общего объема воздуха после пропускания его через воду – 2 балла
- 2) За расчет оставшегося объема азота и кислорода после пропускания воздуха через воду по 3 балла – 6 баллов
- 3) За расчет начального объема азота и кислорода по 2 балла – 4 балла
- 4) За расчет растворившегося объема азота и кислорода по 1 баллу – 2 балла
- 5) За расчет растворимости кислорода – 5 баллов
- 6) За расчет растворимости азота – 5 баллов

Итого 24 балла