

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

**Химия. 8 класс**

**Вариант 1**

**Задача 1.**

1. За каждое верное понятие – по 2 балла – 30 баллов

Итого: 30 баллов.

**Задача 2.**

1. За верное указание вещества XZ – 3 балла
2. За написание уравнения химической реакции вещества XZ с металлами (Al, Cu, Zn) по 2 балла – 6 баллов
3. За указание изменения степеней окисления металлов по 1 баллу – 3 балла
4. За написание формул химических соединений и указание их названий по 1 баллу – 3 балла

Итого: 15 баллов.

**Задача 3.**

1. За верное написание уравнения химической реакции – 3 балла
2. За расчет количества молей оксида железа (III) – 2 балла
3. За нахождение количества молей водорода по уравнению реакции – 2 балла
4. За расчет объема водорода - 3 балла
5. За расчет количества молей воды – 3 балла
6. За расчет количества молей железа- 3 балла

Итого – 16 баллов.

**Задача 4.**

1. За расчет количества молекул газов в баллонах – 4 балла
2. За расчет количества атомов аргона- 3 балла
3. За расчет количества атомов азота- 3 балла
4. За расчет количества атомов гелия – 3 балла
5. За расчет количества атомов азота и кислорода по 3 балла - 6 баллов

Итого: 19 баллов

**Задача 5.**

1. За каждую верно написанную формулу соединений по 2 балла – 8 баллов
2. За указание возможного применения соединений в быту по 1 баллу – 4 балла
3. За название химических веществ по систематической номенклатуре по 2 балла – 8 баллов

баллов

Итого: 20 баллов.

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

**Химия. 8 класс**

**Вариант 2**

**Задача 1.**

1. За каждое верное понятие – по 2 балла – 30 баллов

Итого: 30 баллов.

**Задача 2.**

1. За установление вещества  $AB_x$  – 2 балла
2. За указание степеней окисления элементов в соединении по 2 баллу – 4 балла
3. За написание формул соединений по 1 балла – 3 баллов
4. За указание названий соединений по 2 балла – 6 баллов

Итого: 15 баллов.

**Задача 3.**

1. За верное написание уравнения химической реакции – 3 балла
2. За расчет массы хлороводорода – 2 балла
3. За нахождение количества молей хлороводорода – 2 балла
4. За нахождение количества молей водорода по уравнению реакции – 2 балла
5. За расчет объема водорода - 3 балла
6. За указание протекания реакции при замене цинковой таблетки на медную; никелевую – по 2 балла - 4 балла

Итого – 16 баллов.

**Задача 4.**

6. За расчет количества молекул газов в баллонах – 4 балла
7. За расчет количества атомов аргона- 3 балла
8. За расчет количества атомов серы и фтора- 3 балла
9. За расчет количества атомов кислорода – 3 балла
10. За расчет количества атомов азота и кислорода по 3 балла - 6 баллов

Итого: 19 баллов

**Задача 5.**

4. За каждую написание химических формул соединений по 2 балла – 8 баллов
5. За указание возможного применения соединений в быту по 1 баллу – 4 балла
6. За указание Названия химических веществ по систематической номенклатуре ИЮПАК по 2 балла – 8 баллов

Итого: 20 баллов.