# Суммативное Оценивание за Четверть (СОЧ)

## Описание

Суммативное оценивание за четверть (СОЧ) по химии для 9 класса проводится в конце 3-й четверти с целью проверки усвоенных знаний и умений учащихся. В ходе СОЧ будут оцениваться знания по темам, изученным в течение четверти, включая основные понятия химии, свойства веществ, реакции и их уравнения. Продолжительность СОЧ составляет 50 минут, а доля оценки в итоговой оценке за четверть составляет 30%.

## Задания

### Первое задание (2-3 балла)

Определите, к какому классу веществ относятся следующие соединения: H2O, NaCl, CH4, C6H12O6. Обоснуйте свой ответ.

* **Критерии оценивания:**
* Правильное определение класса вещества - 1 балл.
* Обоснование ответа - 1-2 балла.

### Второе задание (3-4 балла)

Решите задачу: Рассчитайте массу H2O, необходимую для получения 0.5 моль раствора NaCl. Молярная масса NaCl = 58.5 г/моль.

**Пример:** Если вам нужно 0.5 моль NaCl, то масса NaCl составит:0.5 ⁢ 58.5 = 29.25 г

* **Критерии оценивания:**
* Правильный расчет массы NaCl - 2 балла.
* Правильный расчет массы H2O - 1-2 балла.

### Третье задание (4-5 баллов)

Проанализируйте уравнение реакции между HCl и NaOH. Напишите уравнение реакции и определите, какие продукты образуются.

* **Критерии оценивания:**
* Правильное уравнение реакции - 2 балла.
* Правильное определение продуктов реакции - 2-3 балла.

### Четвёртое задание (3-4 балла)

Предложите свой эксперимент по изучению реакции нейтрализации. Опишите, какие вещества вы будете использовать, и какие наблюдения ожидаете.

* **Критерии оценивания:**
* Четкость описания эксперимента - 1-2 балла.
* Ожидаемые наблюдения и выводы - 2 балла.

### Пятое задание (4-5 баллов)

Решите следующую задачу: В 100 мл раствора H2SO4 концентрацией 0.1 моль/л содержится сколько граммов H2SO4? Молярная масса H2SO4 = 98 г/моль.0.1 ⁢ 0.1 ⁢ 98 = 0.98 г

* **Критерии оценивания:**
* Правильный расчет - 3-4 балла.
* Обоснование решения - 1 балл.

## Рекомендации для учителей

При оценивании заданий обратите внимание на:

* Четкость и правильность ответов учащихся.
* Логичность и обоснованность приведенных решений.
* Способность применять изученные знания на практике.

Обратная связь должна быть конструктивной, отмечая как положительные аспекты, так и области для улучшения.

## Дополнительное задание (по желанию)

Создайте презентацию на тему "Применение кислот и оснований в повседневной жизни". Включите примеры и изображения, объясняющие, как эти вещества используются в быту.