СПЕЦИФИКАЦИЯ
контрольной работы по химии 8 класс (1 триместр)

1. Назначение работы
Контрольная работа предназначена для оценки уровня общеобразовательной подготовки обучающихся по химии. Работа проверяет усвоение первоначальных химических понятий: чистые вещества и смеси, физические и химические явления, правила техники безопасности, относительная молекулярная масса, валентность, составление формул по валентности, массовая доля элемента и решение задач на количество вещества.

2. Условия проведения и время выполнения
На выполнение контрольной работы отводится **40 минут.**

3. Структура и содержание работы
Работа состоит из **10 заданий** с разными типами ответов:
Задания с выбором одного верного ответа (ВО).
Задание с выбором нескольких верных ответов (ВО множ.).
Задание на установление соответствия (УС).
Задания с кратким ответом (КО), включая расчетные задачи и написание формул.
Задания с развернутым ответом (РО) для демонстрации хода решения.

4. Распределение заданий по проверяемым элементам содержания (КЭС/ПРО), уровням сложности и баллам

№ задания	Предметные результаты	Метапредметные результаты
1, 2	Сформированность представлений о чистом веществе и смесях, способах их разделения	Умение классифицировать объекты по заданным признакам
3	Сформированность представлений о физических и химических явлениях	Умение устанавливать причинно-следственные связи
4	Знание правил техники безопасности в химической лаборатории	Умение применять правила в конкретных ситуациях
5	Умение вычислять относительную молекулярную массу	Умение анализировать информацию, представленную в виде формул
6	Знание названий химических элементов	Умение устанавливать соответствие между объектами
7, 8	Умение определять валентность и составлять формулы по валентности	Умение действовать по алгоритму, владение письменной речью
9, 10	Умение вычислять массовую долю и количество вещества	Умение строить логические рассуждения, планировать ход решения задачи, делать выводы

Контрольная работа по химии 8 класс (1 триместр)

1. (1 балл) Чистым веществом является:

А) почва Б) воздух В) медь Г) дождевая вода
1) дождевая вода; 2) почва; 3) медь; 4)воздух
2. (1 балл) Выберите способ разделения гомогенных смесей:
А) Фильтрование Б) Возгонка В) Кристаллизация Г) Отстаивание
1) дистилляция; 2)действие магнитом; 3) фильтрование; 4) возгонка
3. (1 балл) Химическое явление - это:
1) испарение воды; 2) плавление льда; 3) плавление железа; 4) ржавление железа
1) испарение воды; 2) плавление льда; 3) плавление железа; 4) ржавление железа

4. (1 балл) Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?

А. При нагревании жидкостей пробирку с раствором следует держать строго вертикально.

Б). В лаборатории запрещено трогать вещества руками.

1). Верно только А 3). Верно только Б

2). Верны оба суждения. 4). Оба суждения неверны.

5. (1 балл) Относительная молекулярная масса наименьшая у вещества с формулой:

А) H_2O Б) K_2O В) H_2O_2 Г) NH_3

6. (3 балла) Установите соответствие между знаком химического элемента и его произношением:

1) K	А) Купрум	Д) Кальций
2) Cu	Б) Силициум	Е) Силикатум
3) Fe	В) Калий	Ж) Силиций
4) Si	Г) Феррум	З) Углеродум

7. (7 баллов) Определить валентность химических соединений по формулам:
NH_3 , $FeCl_3$, Cr_2O_3 , HCl ,Al_2O_3 , PCl_5 , K_2S
8. (4 балла) Написать формулы соединений:
а) азота (V) с кислородом б) кальция с хлором (I)
в) калия с серой (II) г) фосфора (III) с водородом

9. (2 балла) Рассчитайте массовую долю кислорода и фосфора в соединении: H_3PO_3

10. (2 балла) Решить задачу: Какое количество вещества оксида серы (IV) соответствует его массе 6,4 г?

Критерии оценивания:

Отметка	Количество баллов
«5» (отлично)	**20 – 23 балла**
«4» (хорошо)	**14 – 19 баллов**
«3» (удовлетворительно)	**9 – 13 баллов**

Отметка	Количество баллов
«2» (неудовлетворительно)	**0 – 8 баллов**