

Задания 16 ОГЭ.

Чистые вещества и смеси. Техника работы в лаборатории.

Спецификация КИМ ОГЭ 2026 г.

ХИМИЯ, 9 класс. 14 / 25

| № задания | Проверяемые предметные требования к результатам освоения образовательной программы | Коды проверяемых элементов содержания | Коды требований к предметным результатам | Уровень сложности задания | Максимальный балл за выполнение задания | Примерное время выполнения задания (мин.) |
|-----------|--|---------------------------------------|--|---------------------------|---|---|
| 16 | Владение / знание основ: безопасной работы с химическими веществами, химической посудой и лабораторным оборудованием; правил безопасного обращения с веществами, используемыми в повседневной жизни, правил поведения в целях сбережения здоровья и окружающей природной среды; понимание вреда (опасности) воздействия на живые организмы определённых веществ; способов уменьшения и предотвращения их вредного воздействия; наличие практических навыков планирования и осуществления следующих химических экспериментов: изучение способов разделения смесей | 1.1, 6.1 | 2.1, 12.2, 12.3, 13.2 | Б | 1 | 5 |

16 Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Для определения наличия кислоты в растворе его следует понюхать и попробовать на вкус.
- 2) Твёрдые вещества в лаборатории можно брать руками.
- 3) Для проведения опытов в пробирку объёмом 10 мл наливают по 1–2 мл растворов реагентов.
- 4) Для переливания жидких веществ из исходной склянки в пробирку можно использовать воронку.

Запишите в поле ответа номер(а) верного(-ых) суждения(-й).

Ответ: _____.

1. Из перечисленных суждений о чистых веществах, смесях и правилах работы с ними в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я)

- 1) Для разделения бензина на компоненты можно использовать метод перегонки
- 2) Для определения объёма жидкостей используют мерный цилиндр
- 3) Прошедший через фильтр воздух является чистым веществом
- 4) Дистиллированная вода является смесью веществ

Ответ: 12

2. Из перечисленных суждений о назначении лабораторного оборудования и методах разделения смесей выберите верное(-ые) суждение(-я)

- 1) Измельчение твёрдого вещества проводят в фарфоровой ступке
- 2) Палочку с резиновым наконечником используют для перемешивания при растворении кристаллического вещества в воде
- 3) С помощью мерного цилиндра можно определить массу растворённого вещества
- 4) Отбор жидких веществ из исходной склянки осуществляют с помощью пипетки

Ответ: 24

3. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

Для измельчения твёрдых веществ используют шпатель

При использовании в быту чистящих растворов, содержащих едкий натр, необходимо надевать защитные перчатки

Томатный сок является чистым веществом

Смесь нефти и воды можно разделить методом фильтрования

Ответ: 2

4. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

1) Для определения наличия кислоты в растворе его следует понюхать и попробовать на вкус

2) Для проведения опытов в пробирку объёмом 10 мл наливают по 1-2 мл растворов реагентов

3) Для переливания жидких веществ из исходной склянки в пробирку можно использовать воронку

4) Твёрдые вещества в лаборатории можно брать руками

Ответ: 23

I. Правила обращения с веществами в быту

II. Чистые вещества и смеси

III. Разделение смесей

IV. Правила работы в химической лаборатории

V. Получение веществ. Приготовление растворов

I. Правила обращения с веществами в быту

Легковоспламеняющиеся жидкости, например, бензин, разрешается хранить только в холодильнике.

Ремонтные работы с органическими растворителями и красками на их основе должны выполняться в проветриваемом помещении.

Все препараты бытовой химии следует хранить в холодильнике.

При опрыскивании садовых растений препаратами, защищающими от насекомых-вредителей, необходимо использовать средства индивидуальной защиты.

Перед использованием застывшей масляной краски её рекомендуется подогреть на открытом огне.

Приготовление смесей для борьбы с насекомыми-вредителями и опрыскивание этими смесями растений можно проводить без резиновых перчаток.

Ремонтные работы с растворителями и красками нужно выполнять в проветриваемом помещении.

Воспламенившийся бензин можно тушить водой.

Опрыскивание растений от вредителей проводят в защитных перчатках.

Перед использованием застывшей масляной краски её рекомендуется подогреть на открытом огне

При использовании органических растворителей во время ремонта в помещении окна должны быть плотно закрыты

Приготовление смесей для борьбы с насекомыми-вредителями и опрыскивание этими смесями растений можно проводить без резиновых перчаток

При опрыскивании садовых растений препаратами, защищающими от насекомых-вредителей, необходимо использовать средства индивидуальной защиты.

Все препараты бытовой химии следует хранить в холодильнике.

При приготовлении раствора пищевой соды резиновые перчатки можно не использовать.

Ремонтные работы с органическими растворителями и красками на их основе должны выполняться в проветриваемом помещении.

При попадании на руки препарата бытовой химии, содержащего щёлочь, обожжённое место следует промыть водой и обработать раствором лимонной кислоты.

Опрыскивание растений от вредителей проводят в защитных перчатках.

При приготовлении смеси для побелки деревьев на основе гашёной извести необходимо использовать защитные перчатки и маску.

II. Чистые вещества и смеси

Свежевыжатый и отфильтрованный виноградный сок является чистым веществом.

Азотно-кислородная смесь, применяемая в аквалангах, является неоднородной.

С помощью выпаривания можно выделить хлорид магния из водного раствора.

Смесь бензина и воды можно разделить методом фильтрования.

Чугун является чистым веществом.

Перманганат калия является чистым веществом.

Морская вода является смесью веществ.

Бензин — это смесь веществ.

Чистыми являются только вещества, образованные атомами одного химического элемента.

Профильтрованный раствор удобрения является чистым веществом.

Раствор соли, полученный после фильтрования, является чистым веществом.

Сталь является чистым веществом.

Заваренный в чайнике чай является однородной смесью.

Колодезная вода после фильтрования является чистым веществом.

Виноградный сок является смесью.

Свежевыжатый и отфильтрованный яблочный сок является чистым веществом.

Частицы, образующие однородную смесь, можно обнаружить с помощью увеличительного стекла (лупы)

Морская вода является смесью веществ.

Воздух, прошедший через фильтр, является смесью веществ.

Азотно-кислородная смесь, применяемая в аквалангах, является однородной

Воздух, прошедший через фильтр, является смесью веществ.

Профильтрованный раствор удобрения является чистым веществом

Бензин — это смесь веществ.

Чистыми являются только вещества, образованные атомами одного химического элемента.

Дистиллированная вода является смесью веществ.

Иодная настойка для обработки ран является чистым веществом.

Раствор аммиачной селитры в воде является однородной смесью.

Частицы, образующие однородную смесь, можно обнаружить с помощью увеличительного стекла (лупы).

Спиртовой раствор иода, используемый в медицинских целях, является однородной смесью.

III. Разделение смесей

Воздух, прошедший через фильтр, является смесью веществ.

Фильтрация является методом разделения однородных смесей.

Для разделения смеси воды и древесных стружек можно использовать метод фильтрации.

С помощью магнита можно разделить смесь порошков любых двух металлов

Бытовой фильтр не обеспечивает очистку воды от всех примесей.

Смесь воды и медного купороса можно разделить фильтрацией.

Очистить озёрную воду от примеси песка можно с помощью отстаивания и фильтрации.

Для разделения смеси машинного масла и воды можно использовать делительную воронку.

Магнит применяют для разделения двухкомпонентных неоднородных смесей, содержащих железные опилки.

Смесь воды и медного купороса можно разделить фильтрацией.

Для отделения поваренной соли от мелкого гравия и снега можно последовательно использовать нагревание, фильтрацию, выпаривание.

Смесь стальных и древесных стружек можно разделить с помощью магнита.

Для разделения смеси жидкостей с различной плотностью можно использовать делительную воронку.

Для разделения неоднородной смеси жидкостей с различной плотностью можно использовать делительную воронку.

Смесь стальных и пластмассовых скрепок можно разделить, используя магнит.

Фильтрация является методом разделения однородных смесей.

Для разделения смеси воды и песка можно использовать метод декантации.

Для разделения однородной смеси двух жидкостей используют метод дистилляции.

С помощью магнита можно разделить смесь любых двух металлов.

Смесь воды и порошка мела можно разделить фильтрованием.

Смесь воды и медного купороса можно разделить с помощью делительной воронки.

Для разделения смеси алюминиевых и древесных стружек можно использовать магнит.

Смесь нефти и воды можно разделить с помощью делительной воронки.

Смесь морской воды и мелкого гравия можно разделить фильтрованием.

Дистилляция является методом разделения неоднородной смеси.

Очистить речную воду от примеси глины можно с помощью отстаивания и фильтрования.

Для разделения смеси машинного масла и воды можно использовать делительную воронку.

Смесь бензина и воды можно разделить методом фильтрования.

Фильтрование является методом разделения однородных смесей.

Для разделения смеси воды и древесных стружек можно использовать метод фильтрования.

Для устранения растворённых в морской воде примесей можно использовать метод фильтрования.

Выпаривание является методом разделения однородных смесей.

Смесь воды и медного купороса можно разделить фильтрованием.

Фильтрование является методом разделения однородных смесей.

С помощью выпаривания можно разделить смесь хлорида кальция и воды.

Бытовой фильтр не обеспечивает очистку воды от всех примесей.

Для разделения смеси машинного масла и воды можно использовать делительную воронку.

Очистить озёрную воду от примеси песка можно с помощью отстаивания и фильтрования.

Магнит применяют для разделения двухкомпонентных неоднородных смесей, содержащих железные опилки.

Для разделения неоднородной смеси жидкостей с различной плотностью можно использовать делительную воронку.

Смесь стальных и пластмассовых скрепок можно разделить, используя магнит.

Перегонка является методом разделения однородных смесей.

Разделить раствор соды в воде на компоненты можно методом отстаивания.

IV. Правила работы в химической лаборатории

Перемешивание растворов, находящихся в пробирке, осуществляют лёгким постукиванием пальца по её нижней части.

При нагревании раствора в пробирке его объём не должен превышать 1/2 объёма пробирки.

Палочку с резиновым наконечником используют для перемешивания при растворении кристаллического вещества в воде.

С помощью мерного цилиндра можно измерить массу вещества, растворённого в воде.

При нагревании пробирки с раствором её держат строго вертикально над пламенем спиртовки.

Для выпаривания раствора используют фарфоровую чашечку.

Определение запаха вещества осуществляют направлением паров вещества лёгкими взмахами руки на себя.

При работе с препаратами бытовой химии, содержащими кислоты, необходимо использовать резиновые перчатки.

Перед нагреванием раствора, находящегося в пробирке, её следует равномерно прогреть.

Для проведения реакций между растворами используют мерный цилиндр.

Пробирку с горячей кислотой необходимо закрыть пробкой сразу после окончания нагревания.

Для точного измерения объёма раствора можно использовать пробирку.

С помощью мерного цилиндра можно измерить массу вещества, растворённого в воде.

Пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки.

Чтобы погасить пламя спиртовки, на него следует сильно подуть.

Палочку с резиновым наконечником используют для перемешивания при растворении кристаллического вещества в воде.

Перемешивание растворов, находящихся в пробирке, осуществляют лёгким постукиванием пальца по её нижней части.

Измельчение твёрдого вещества проводят в фарфоровой ступке.

Для выпаривания раствора используют фарфоровую чашечку.

При нагревании пробирки с твёрдой смесью, используемой для получения аммиака, пробирку держат горизонтально.

Для проведения опытов в пробирку наливают по 1-2 мл растворов реактивов.

Измельчение твёрдого вещества проводят в фарфоровой ступке.

Чтобы погасить пламя спиртовки, на него следует сильно подуть.

После нагревания пробирку с реакционной смесью следует закрыть резиновой пробкой.

Для точного измерения объёма раствора можно использовать мензурку.

Измельчение твёрдых веществ проводят в фарфоровой ступке.

Для нагревания реакционной смеси пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки.

Перед нагреванием раствора в пробирке всю пробирку с раствором следует равномерно прогреть.

Для проведения реакций между растворами используют мерный цилиндр.

Сосуд с горячей щёлочью необходимо закрыть пробкой сразу после окончания нагревания.

Пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки.

Пробирки с растворами щелочей нельзя нагревать в пламени спиртовки.

В лаборатории запрещается использовать реактивы из неподписанных склянок.

Отбор твёрдого вещества из исходной склянки осуществляют с помощью шпателя.

Для выпаривания раствора используют фарфоровую ступку.

Исследовать вкус веществ в лаборатории запрещено.

Для выделения кристаллов поваренной соли при выпаривании раствора используют чашечку для выпаривания.

При нагревании раствора в пробирке его объём не должен превышать 1/2 объёма пробирки.

Перед нагреванием нижней части пробирки, в которой находится раствор, всю пробирку следует равномерно прогреть.

Для проведения опытов в пробирке объёмом 10 мл наливают по 1-2 мл каждого из двух реагентов.

Получение кислорода из перманганата калия проводят без использования вытяжного шкафа.

Избыток реактива, перелитого в пробирку, необходимо вернуть в исходную ёмкость.

При попадании на кожу раствора, содержащего щёлочь, необходимо промыть кожу водой и обработать разбавленным раствором лимонной кислоты.

В химической лаборатории запрещено исследовать вкус веществ.

Для перемешивания реактивов следует закрыть горлышко пробирки пальцем и встряхнуть её.

При растворении удобрения «Аммофоска» в воде необходимо использовать защитные очки.

При нагревании пробирки с раствором кислоты следует закрыть горлышко пробирки резиновой пробкой, чтобы раствор не выплёскивался.

При проведении нагревания объём раствора не должен превышать 1/2 объёма пробирки.

Отбор твёрдого вещества из исходной склянки осуществляют с помощью шпателя.

Для выпаривания раствора используют фарфоровую ступку.

Исследовать вкус веществ в лаборатории запрещено.

При приготовлении раствора азотной кислоты необходимо использовать резиновые перчатки.

При работе с препаратами бытовой химии, содержащими кислоты, необходимо использовать резиновые перчатки.

Определение запаха вещества осуществляют направлением паров вещества лёгкими взмахами руки на себя.

Для точного измерения объёма раствора можно использовать пробирку.

С помощью выпаривания можно выделить хлорид магния из водного раствора.

После нагревания пробирку с реакционной смесью следует закрыть резиновой пробкой.

Измельчение твёрдых веществ проводят в фарфоровой ступке.

Для нагревания реакционной смеси пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки.

Для точного измерения объёма раствора можно использовать мензурку.

При нагревании на спиртовке пробирки с раствором её держат под углом примерно 45° .

Выпаривание воды из раствора соли проводят в фарфоровой ступке.

Легковоспламеняющиеся жидкости запрещено нагревать на открытом огне.

Пробирку с горячей кислотой необходимо закрыть пробкой сразу после окончания нагревания.

Для проведения реакций между растворами используют мерный цилиндр.

Перед нагреванием раствора, находящегося в пробирке, её следует равномерно прогреть.

При использовании органических растворителей во время ремонта в помещении окна должны быть плотно закрыты.

Для проведения опытов в пробирку наливают по 1-2 мл растворов реактивов.

Для насыпания сухих веществ в пробирку можно использовать стеклянную воронку.

Для отбора определённого объёма жидкости используют мерный цилиндр.

Все газообразные вещества в лаборатории необходимо получать с использованием вытяжного шкафа.

Все препараты бытовой химии рекомендуется хранить в холодильнике.

Перед нагреванием нижней части пробирки, в которой находится раствор, всю пробирку следует равномерно прогреть.

Для проведения опытов в пробирке объёмом 10 мл наливают по 1-2 мл каждого из двух реагентов.

При работе с растворами едких веществ необходимо надевать защитные перчатки и очки.

Для выделения кристаллов поваренной соли при выпаривании раствора используют чашечку для выпаривания.

Для проведения опытов в пробирке объёмом 10 мл наливают по 4-5 мл раствора каждого из двух реагентов.

Перед нагреванием раствора в пробирке всю пробирку с раствором следует равномерно прогреть.

Сосуд с горячей щёлочью необходимо закрыть пробкой сразу после окончания нагревания.

Для проведения реакций между растворами используют мерный цилиндр.

С помощью мерного цилиндра можно определить массу растворённого вещества.

Легковоспламеняющиеся жидкости, например, ацетон, разрешается хранить только в холодильнике.

При попадании раствора кислоты на кожу этот участок следует промыть водой и обработать раствором пищевой соды

Органические растворители следует хранить вдали от нагревательных приборов.

Сосуд с горячей щёлочью необходимо закрыть пробкой сразу после окончания нагревания.

Избыток реактива, перелитого в пробирку, необходимо вернуть в исходную ёмкость.

В химической лаборатории запрещено исследовать вкус веществ.

Для перемешивания реактивов следует закрыть горлышко пробирки пальцем и встряхнуть её.

Пробирки с растворами щелочей нельзя нагревать в пламени спиртовки.

Воспламенившийся бензин можно тушить водой.

При работе с растворами едких веществ необходимо надевать защитные перчатки и очки.

Для проведения опытов в пробирке объёмом 10 мл наливают по 4-5 мл раствора каждого из двух реагентов.

Выпаривание воды из раствора соли проводят в фарфоровой ступке.

При нагревании смеси жидкостей пробирку держат строго в вертикальном положении.

V. Получение веществ. Приготовление растворов

Аммиак в лаборатории получают только в вытяжном шкафу.

Все реакции, сопровождающиеся выделением углекислого газа, можно проводить только в вытяжном шкафу.

При нагревании пробирки с раствором её держат строго вертикально над пламенем спиртовки.

Получение углекислого газа в лаборатории осуществляют без использования вытяжного шкафа.

При получении кислорода термическим разложением перманганата калия необходимо использовать защитные очки.

Хлор в лаборатории получают в вытяжном шкафу.

Получение сероводорода из сульфидов проводят в вытяжном шкафу.

Все реакции, сопровождающиеся выделением углекислого газа, можно проводить только в вытяжном шкафу.

При приготовлении раствора соды резиновые перчатки можно не использовать.

Углекислый газ в лаборатории получают только в вытяжном шкафу.

При приготовлении смеси для побелки деревьев на основе гашёной извести необходимо использовать защитные перчатки и маску.

При получении кислорода термическим разложением перманганата калия необходимо использовать защитные очки.

При нагревании пробирки с твёрдой смесью, используемой для получения аммиака, пробирку держат горизонтально.

При собирании водорода методом вытеснения воздуха газоотводную трубку направляют вниз.

Получение углекислого газа в лаборатории осуществляют без использования вытяжного шкафа.

При получении кислорода термическим разложением перманганата калия необходимо использовать защитные очки.

Приготовление раствора уксусной кислоты из эссенции можно проводить, не надевая защитных перчаток.

При получении водорода используют пробирку с газоотводной трубкой, направленной вверх

Для проведения опытов с разбавленной соляной кислотой используют защитные очки

Приготовление раствора уксусной кислоты из эссенции можно проводить, не надевая защитных перчаток.

При получении кислорода термическим разложением перманганата калия необходимо использовать защитные очки.

При собирании водорода методом вытеснения воздуха газоотводную трубку направляют вниз.

Получение небольшого объёма аммиака из смеси твёрдых веществ — нашатыря и гидроксида кальция — можно проводить без использования вытяжного шкафа.

При приготовлении раствора соды резиновые перчатки можно не использовать.

При приготовлении раствора азотной кислоты необходимо использовать резиновые перчатки.

Получение небольшого объёма аммиака из смеси твёрдых веществ — нашатыря и гидроксида кальция — можно проводить без использования вытяжного шкафа.

При приготовлении раствора серной кислоты концентрированную кислоту необходимо добавлять в воду.

Углекислый газ в лаборатории получают только в вытяжном шкафу.

Задания 16.

5. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

1) Растворение твёрдой щёлочи в воде следует проводить в резиновых перчатках

2) Все реакции, сопровождающиеся выделением газов, нужно проводить только в вытяжном шкафу

3) Определение запаха вещества осуществляют направлением паров вещества лёгкими взмахами кисти руки на себя

4) Медный купорос ($\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$) не рекомендуется хранить в оцинкованном ведре

6. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами и оборудованием в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

1) Для проведения опытов в пробирку наливают 1-2 мл раствора реактива

- 2) При нагревании пробирки с раствором её держат в строго вертикальном положении в пламени спиртовки
- 3) При проведении опытов с растворами солей обязательно используют защитные очки
- 4) При нагревании твёрдой смеси хлорида аммония и гидроксида кальция пробирку с веществами располагают практически горизонтально

7. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Приготовление раствора гашёной извести (гидроксида кальция) из твёрдой щёлочи следует проводить в резиновых перчатках
- 2) Для точного измерения объёма раствора можно использовать пробирку
- 3) При нагревании пробирки с раствором её держат в строго вертикальном положении
- 4) Медный купорос не рекомендуется хранить в оцинкованном ведре

8. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Все газообразные вещества в лаборатории необходимо получать с использованием вытяжного шкафа
- 2) Для нагревания реакционной смеси пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки
- 3) При определении запаха вещества пробирку с веществом надо поднести к носу и глубоко вдохнуть
- 4) Водород в лаборатории получают в вытяжном шкафу

9. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Все опыты с хлором проводят в вытяжном шкафу
- 2) Выпаривание и перекристаллизация являются методами разделения однородных смесей
- 3) В лаборатории разрешено исследовать вкус веществ
- 4) Для перемешивания растворов в пробирке следует закрыть её горлышко пальцем и встряхнуть её

10. Из перечисленных суждений о назначении лабораторного оборудования и методах разделения смесей выберите верное(-ые) суждение(-я)

- 1) Вода из колодца является смесью веществ
- 2) Прошедший через фильтр воздух является чистым веществом
- 3) Для разделения бензина на фракции можно использовать метод перегонки
- 4) При переливании жидких веществ необходимо использовать делительную воронку

11. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Водород нужно получать только в вытяжном шкафу
- 2) При приготовлении раствора гидрокарбоната натрия необходимо использовать резиновые перчатки
- 3) Выделить сульфат натрия из водного раствора можно с помощью выпаривания
- 4) Методом дистилляции можно разделить смесь жидких веществ

12. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Для нагревания реакционной смеси пробиркодержатель закрепляют в верхней части пробирки
- 2) Все реакции с растворами кислот проводят в резиновых перчатках
- 3) Запрещается переливать излишек взятого для проведения реакции вещества обратно в исходную ёмкость
- 4) Для проведения реакций между растворами обычно используют мерный цилиндр

13. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Отбор жидких веществ из исходной склянки осуществляют с помощью пипетки
- 2) Просыпанный на стол порошок оксида кальция запрещается возвращать в исходную ёмкость
- 3) Для разделения смеси воды и древесных стружек можно использовать метод фильтрования
- 4) При добавлении к раствору соляной кислоты гранул цинка необходимо надеть защитные очки

14. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

- 1) Для измельчения твёрдых веществ используют ступку
- 2) Взаимодействие раствора серной кислоты и щёлочи проводят без использования вытяжного шкафа
- 3) При получении кислорода термическим разложением перманганата калия необходимо использовать защитные очки
- 4) Раствор медного купороса для опрыскивания растений можно готовить в оцинкованной посуде

15. Из перечисленных суждений о правилах работы с веществами в лаборатории и быту выберите верное(-ые) суждение(-я).

Перегонка является способом разделения однородных смесей
Отфильтрованный апельсиновый сок является чистым веществом
Молоко является смесью веществ
Разделить смесь соды и воды можно методом фильтрования