

Рабочий лист по химии

Тема: Тела и вещества. Химические явления

ФИО:

Класс:

Дата:

Разминка

1. Вода и стакан с водой — это одно и то же? (да / нет)
2. При горении свечи образуется новое вещество? (да / нет)
3. Лёд, вода и водяной пар — это три разных вещества? (да / нет)

Основной блок

Задание 1

Выбери из списка только вещества (подчеркни нужные слова):

тип: множественный выбор

железный гвоздь, стекло, резиновый мяч, алюминий, сахар, сахарный кубик, кислород, стеклянная ваза, вода, капля воды

Задание 2

Соедини стрелками физическое тело и вещество, из которого оно сделано:

тип: соединить

Тело	Вещество
Монета	Дерево
Окно	Медь
Карандаш	Пластмасса
Пакет	Стекло

Задание 3

Отметь, верно или неверно утверждение (обведи нужное):

тип: верно-неверно

- | | |
|---|-------------------|
| 1. При физических явлениях состав вещества не меняется. | (верно / неверно) |
| 2. Ржавление железа — это физическое явление. | (верно / неверно) |
| 3. Выделение газа — признак химической реакции. | (верно / неверно) |
| 4. Кипение воды — это химическое явление. | (верно / неверно) |

Задание 4

Вставь пропущенные слова:

тип: вставить слова

1. Физическое тело — это любой предмет, который имеет и .
2. Вещество — это то, из чего состоит физическое .
3. Химические явления — это процессы, при которых из одних веществ образуются вещества.
4. Признаки химической реакции: выделение , выпадение , изменение , выделение или поглощение и .

Задание 5

Распредели явления на две группы. Запиши номера в соответствующие колонки:

[тип классифицировать](#)

1. Таяние льда
2. Горение дров
3. Испарение воды
4. Ржавление гвоздя
5. Разбивание стекла
6. Скисание молока
7. Растворение сахара в чае
8. Фотосинтез в листьях

Физические явления	Химические явления

Задание на применение

Ситуация: Ученик оставил железный гвоздь на подоконнике. Через неделю он заметил, что гвоздь покрылся рыжим налётом и стал весить больше, чем раньше. Ученик испугался, что нарушился закон природы.

Вопрос: Объясни, что произошло с гвоздём. Почему его масса увеличилась? Какое это явление — физическое или химическое? Какие признаки помогли тебе это определить?

Творческое задание

Задание по выбору: Найди у себя дома или на улице 3 примера физических явлений и 3 примера химических явлений. Запиши их и укажи, какие признаки химических реакций ты заметил.

1. Физическое явление:

2. Физическое явление:

3. Физическое явление:

4. Химическое явление: Признаки:

5. Химическое явление: Признаки:

6. Химическое явление: Признаки:

Рефлексия

Что нового ты узнал(а) сегодня? Что было самым сложным? О чём хочешь узнать подробнее?

Задание	Правильный ответ
Разминка 1	нет
Разминка 2	да
Разминка 3	нет
Задание 1	стекло, алюминий, сахар, кислорода, вода
Задание 2	Монета — Медь, Окно — Стекло, Карандаш — Дерево, Пакет — Пластмасса
Задание 3	1 — верно, 2 — неверно, 3 — верно, 4 — неверно
Задание 4	1. форму, объём; 2. тело; 3. другие (новые); 4. газа, осадка, цвета, тепла, света
Задание 5	Физические: 1, 3, 5, 7; Химические: 2, 4, 6, 8
Задание на применение	Гвоздь проржавел — это химическое явление (железо соединилось с кислородом и водой из воздуха, образовалось новое вещество — ржавчина). Масса увеличилась, потому что к массе железа добавилась масса кислорода и воды. Признаки: изменение цвета (появился рыжий налёт).

Я справился(ась):

☐ да
☐ частично
☐ нужна помощь