

ПРИЗНАКИ И УСЛОВИЯ ПРОТЕКАНИЯ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



МОЛНИ

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



И Н Е
Й

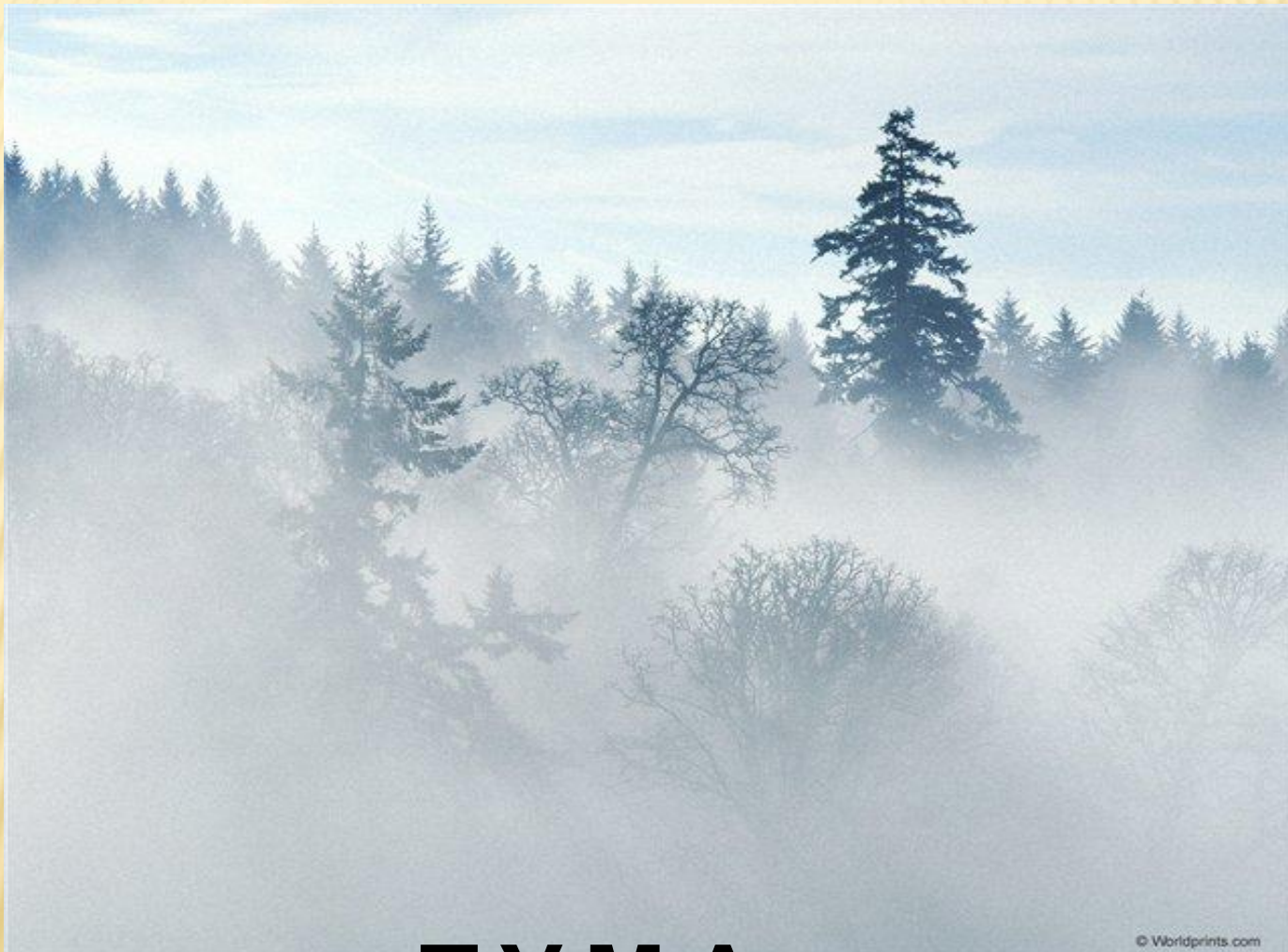
ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Извержение

вулкана

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



ТУМА
Н

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



2krota.ru

Листья

осенние

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Пожар в

лесу

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Коррозия

машин

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Таяние

льда

ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Гниение
дист. ов

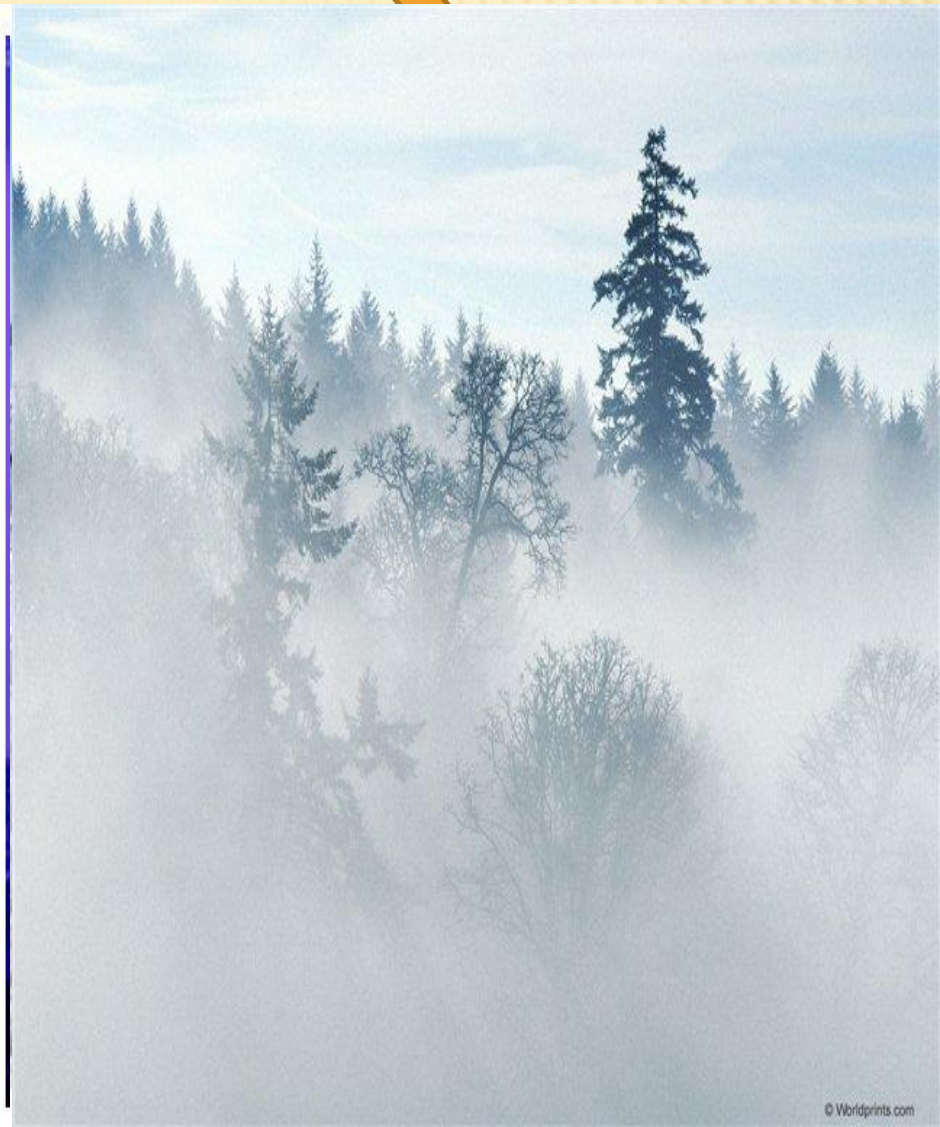
ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ



Квашение

искусств

ЯВЛЕНИ



Опыт 1. «Растворение соды».

К белому кристаллическому веществу (соде) добавим кислоту. Запишите наблюдения. Какое это явление?

Наблюдения. При этом наблюдается бурное выделение _____. Призрак превращения – выделение _____.

Вывод. Это _____ явление.

Опыт 2. «Взаимодействие растворов».

В пробирку прилейте голубой раствор соли (CuCl_2) и бесцветный раствор – NaOH . Запишите наблюдения. Какое это явление?

Наблюдения. К раствору _____ цвета добавили _____ раствор. Выпал _____ цвета.

Признак превращения выпадение _____ и _____ цвета.

Вывод. Это _____ явление.

ПРИЗНАКИ ХИМИЧЕСКИХ РЕАКЦИЙ

Выделение газа

Изменение запаха

Изменение цвета

Выпадение или
растворение осадка

Выделение или поглощение
тепла и иногда света



ХИМИЧЕСКИЕ И ФИЗИЧЕСКИЕ ЯВЛЕНИЯ

1. Какие из явлений относятся к физическим?

- а) кипение воды
- б) разложение воды электрическим током
- в) взаимодействие цинка с соляной кислотой
- г) плавление металла
- д) таяние снега
- е) разложение угольной кислоты на углекислый газ и воду
- ж) замерзание воды.

2. Какие из явлений являются химическими?

- 1) замерзание воды
- 2) горение серы
- 3) разложение оксида ртути при нагревании
- 4) плавление металлов
- 5) горение свечи
- 6) сжижение воздуха
- 7) горение природного газа

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

§27 (учить) №5,6 (кратко ответить в тетради)

§28: стр. 160-162 выписать закон сохранения массы веществ

Задача. К 10%-ному раствору соды добавили раствор массой 200г с массовой долей соды 40%. Найти массу начального раствора (массу 10%-ного р-ра), если известно, что массовая доля чистого вещества после сливания растворов стала 25%.