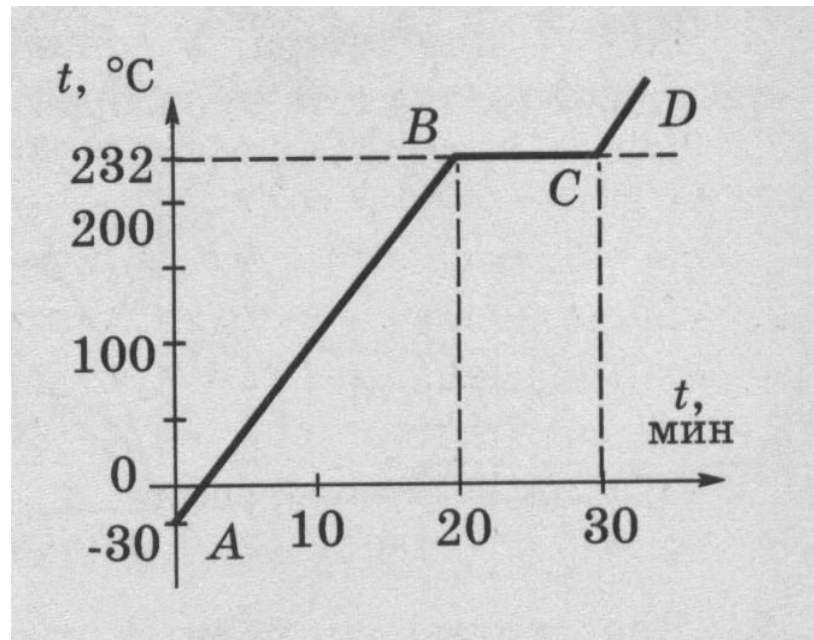


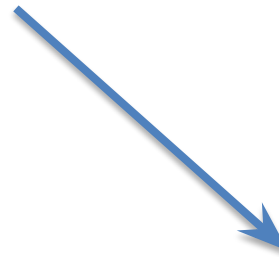
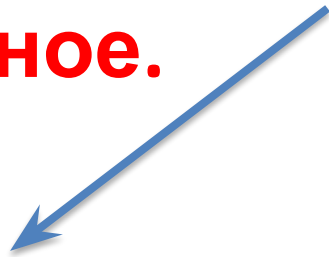
**Испарение и
конденсация.
Насыщенный пар**



Определите по графику:

- 1. Из какого материала изготовлено вещество?**
- 2. Сколько минут нагревалось твёрдое вещество?**
- 3. Сколько минут длился процесс плавления?**
- 4. Какую температуру покажет термометр в момент времени $t = 1500$ с?**

Парообразование – переход вещества из жидкого или твёрдого состояния в газообразное.



С
поверхности
вещества



Испарени
е

В
объёме
веществ
а



Кипение

Задание 1

- Объясните процесс испарения с точки зрения МКТ (молекулярно-кинетической теории).
- Подсказка: § 23, стр80

Конденсация – переход вещества из газообразного вещества в жидкое.

Задание

- Объясните процесс **2** конденсации с точки зрения МКТ (молекулярно-кинетической теории).
- Подсказка: § 23, стр80

Что называют динамическим равновесием?

1. Выравнивание температуры жидкости и газа.
2. Число молекул, покидающих жидкость равно числу молекул, возвращающихся обратно.

Насыщенный пар

- Пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью.

Примеры насыщенных паров:

1. Туман;
2. Пар из чайника при кипении воды;
3. Зимой, когда мы дышим через рот, и т.д.

Итоги урока

1. Парообразование.
2. Кипение.
3. Испарение.
4. Конденсация.
5. Динамическое равновесие.
6. Насыщенный пар.

Домашнее задание

1. § 23, вопросы после параграфа
2. Задания и упражнения стр. 81