

**Работа ученика 10 класса
Бахилова Николая .
Учитель : Балашова Людмила
Сергеевна**

Тема : **сублимация**

Что такое сублимация ?

- Возго́нка (сублимация) — переход вещества из твёрдого состояния сразу в газообразное, минуя жидкое. Поскольку при возгонке изменяется удельный объём вещества и поглощается энергия



Обратный процесс сублимации

- Десублимация- физический процесс перехода вещества из газообразного состояния в твёрдое, минуя жидкое. При десублимации высвобождается энергия. Десублимация является экзотермическим фазовым переходом. Примером десублимации является явление , ка



Примеры сублимации

- Возгонка характерна, например, для элементарного йода I_2 , который при нормальных условиях не имеет жидкой фазы: чёрные с голубым отливом кристаллы сразу превращаются (сублимируются) в газообразный молекулярный йод (медицинский «йод» при спиртовой раствор).

Очистка йода возгонкой (сублимацией)
В конце возгонки **пары йода** в стакане **бледнеют**.



На дне остается небольшое количество
нелетучих примесей



Применение процесса в лабораторной технике

- На эффекте возгонки основан один из способов очистки твердых веществ. При определенной температуре одно из веществ в смеси возгоняется с более высокой скоростью, чем другое. Пары очищаемого вещества конденсируют на охлаждаемой поверхности. Прибор, применяемый для этого способа очистки, называется сублиматор.



Ссылочки (==)

- [Сублиматор](#)
- [https://ru.wikipedia.org/wiki/Сублимация_\(физика\)](https://ru.wikipedia.org/wiki/Сублимация_(физика))
- <https://ru.wikipedia.org/wiki/Десублимация>