

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

Тема : **сублимация**

# Что такое сублимация ?

- Возгонка (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 , как



# 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>