Здравствуйте , уважаемые студенты!

Сегодня мы изучаем физику дистанционно

 **Тема** нашего занятия «OCHOBHOE УPABHEHИE MOЛEKУЛЯPHO-KИHETИЧECKOЙ TEOPИИ»

Цель: научиться использовать основное уравнение молекулярно- кинетической теории для объяснения процессов протекающих в идеальном газе.

Чтобы разобраться в теоретическом материале по данной теме посмотрите видео урок : идеальный газ в молекулярно-кинетической теории,

пройдя по ссылке

<https://yandex.ru/video/preview/2556428318801530536>

**или** прочитайте теоретический материал, пройдя по ссылке

<http://class-fizika.ru/10_27.html>

этот же материал есть в параграфе 60 учебника Физика 10 класс, Г.Я.Мякишев, Б.Б. Буховцев

<https://skatk.ru/file/fizika.pdf>

 В тетради запишите ответы на вопросы:

1. Что такое идеальный газ
2. Чем идеальный газ отличается от реального газа
3. Назовите микропараметры идеального газа
4. Назовите макропараметры состояния газа
5. В чем причина возникновения давления газа
6. От чего зависит давление газа на дно и стенки сосуда
7. Какие физические характеристики газа фиксирует манометр; доля измерения какой физической величины служит манометр
8. Чему равно среднее значение квадрата скорости
9. Запишите основное уравнение молекулярно-кинетической теории газов( ( формулировку полным предложением, формулу, что означает каждая буква, в каких единицах измеряется)
10. Запишите все формулы давления идеального газа( формулу, что означает каждая буква, в каких единицах измеряется)
11. Выпишите формулы для расчета концентрации газа и плотности газа

( формулу, что означает каждая буква, в каких единицах измеряется)

1. Самостоятельно решите задачу:

 Давление 200кПа создается молекулами газа массой 4 ×10 -26 кг при концентрации 10 25 м -3 . Чему равен средний квадрат скорости молекул?