

Хочешь стать отличником?



«Основы молекулярно-кинетической теории»

Автор: Богомолова Н.В.
учитель физики МОУ СОШ № 3
г. Бийска Алтайского края

1. Как изменится давление идеального газа при увеличении концентрации его молекул в 3 раза, если средняя квадратичная скорость молекул останется неизменной?

- **А) увеличится в 2 раза;**
- **Б) останется неизменным;**
- **В) увеличится в 3 раза;**
- **Г) уменьшится в 3 раза.**



2. Как изменится средняя кинетическая энергия теплового движения молекул идеального газа при увеличении абсолютной температуры газа в 3 раза?

→ **А) увеличится в 2 раза;**

→ **Б) увеличится в 4,5 раза;**

→ **В) увеличится в 9 раз;**

→ **Г) увеличится в 3 раза.**



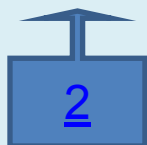
3. Как изменится давление идеального газа при увеличении его объема в 2 раза и уменьшении абсолютной температуры в 2 раза?

А) уменьшится в 4 раза;

Б) уменьшится в 2 раза;

В) останется неизменным;


Г) увеличится в 2 раза.





4. Какое примерно значение температуры по шкале Цельсия соответствует температуре 200 К

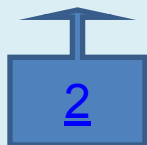
по абсолютной шкале?

 А) - 473° С;

 Б) - 73° С;

 В) + 73° С;

 Г) + 473° С.



5. Как изменится внутренняя энергия идеального газа, если его давление и абсолютная температура увеличатся в 2 раза?

- А) увеличится в 8 раз;
- Б) увеличится в 2 раза;
- В) увеличится в 4 раза;
- Г) не изменится.



6. В сосуде находится 2 моль гелия. Сколько примерно атомов гелия в сосуде?

→ А) $12 * 10^{23}$;

→ Б) $6 * 10^{23}$;

→ В) $24 * 10^{23}$;

→ Г) $2 * 10^{23}$.



 **Б) останется неизменным;**

 **В) увеличится в 3 раза.**



 **А) увеличится в 2 раза;**


 **Г) увеличится в 3 раза.**




 А) уменьшится в 4 раза;

 Б) уменьшится в 2 раза.



 **A) - 473° C;**

 **Б) – 73° C.**



 **Б) увеличится в 2 раза;**

 **В) увеличится в 4 раза.**

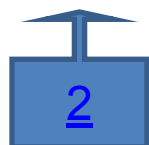


 **A) $12 * 10^{23}$;**

 **B) $24 * 10^{23}$;**



Правильно, молодец!



Не правильно! Подумай!!!

