1. Основные положения МКТ.
2. Что такое диффузия? От чего она зависит?
3. Что такое количество вещества? По каким формулам ее можно вычислить в различных процессах?
4. В чем отличие шкалы Кельвина от шкалы Цельсия?
5. Что называют идеальным газом?
6. Параметры газа при изотермическом процессе. Закон Бойля-Мариотта.
7. Параметры газа при изохорическом процессе. Закон Шарля.
8. Параметры газа при изобарическом процессе. Закон Гей-Люссака.
9. Первый закон термодинамики и какой вид он принимает в различных изопроцессах.
10. Адиабатический процесс.
11. Уравнение Менделеева-Клайперона.
12. Основное уравнение МКТ.
13. Какая формула показывает зависимость среднеквадратической скорости теплового движения молекул от температуры газа?
14. Связь давления и средней кинетической энергии теплового движения молекул.
15. Связь давления и температуры.
16. Связь средней кинетической энергии теплового движения молекул и температуры.
17. Основные положения МКТ.
18. Что такое диффузия? От чего она зависит?
19. Что такое количество вещества? По каким формулам ее можно вычислить?
20. В чем отличие шкалы Кельвина от шкалы Цельсия?
21. Что называют идеальным газом?
22. Параметры газа при изотермическом процессе. Закон Бойля-Мариотта.
23. Параметры газа при изохорическом процессе. Закон Шарля.
24. Параметры газа при изобарическом процессе. Закон Гей-Люссака.
25. Первый закон термодинамики и какой вид он принимает в различных изопроцессах.
26. Адиабатический процесс.
27. Уравнение Менделеева-Клайперона.
28. Основное уравнение МКТ.
29. Какая формула показывает зависимость среднеквадратической скорости теплового движения молекул от температуры газа?
30. Связь давления и средней кинетической энергии теплового движения молекул.
31. Связь давления и температуры.
32. Связь средней кинетической энергии теплового движения молекул и температуры.