



**ПО ГОРИЗОНТАЛИ:** 3. Английский физик, один из создателей кинетической теории газов, установивший статистический закон распределения молекул по скоростям. 5. Линия на термодинамической диаграмме, изображающая равновесный процесс без теплообмена с внешней средой. 7. Выдающийся российский физик-экспериментатор, ученик Э. Резерфорда, удостоенный Нобелевской премии за исследования в области низких температур. 8. Путь, проходимый молекулой между двумя последовательными столкновениями. 14. Макроскопический способ передачи энергии от одних тел к другим. 15. Теплообмен между двумя теплоносителями через разделяющую их твердую стенку или через поверхность раздела между ними. 16. Сосуд для теплоизоляции тел или веществ от окружающей среды. 19. Сосуд для хранения газов и жидкостей. 20. Английский физик, один из первооткрывателей закона сохранения энергии, показавший, что теплоту можно получить за счет механической работы. 21. Линия на термодинамической диаграмме, изображающая процесс, происходящий при постоянном давлении. 22. Форма беспорядочного движения образующих тело частиц. 23. Процесс интенсивного испарения жидкости вследствие образования и роста пузырьков пара внутри жидкости. 26. Французский физик, экспериментально исследовавший броуновское движение и определивший число Авогадро. 28. Английский ботаник, опытным путем установивший, что все мельчайшие частицы, взвешенные в жидкости, находятся в непрерывном хаотическом движении. 30. Неодинаковость физических свойств среды в различных направлениях. 33. Линейные дефекты кристаллической решетки, нарушающие правильное чередование атомных плоскостей. 34. Прибор для определения количества теплоты, выделяющейся или поглощающейся в каком-либо физическом, химическом или биологическом процессе. 36. Вещество в газообразном состоянии в условиях, когда оно может находиться в равновесии с жидким (или твердым) состоянием того же вещества. 37. Немецкий физик-экспериментатор, разработавший метод атомных (молекулярных) пучков и измеривший скорости теплового движения молекул газа. 38. Агрегатное состояние вещества, в котором его частицы движутся свободно и заполняют весь предоставленный им объем. 39. Австрийский ученый, в честь которого названа постоянная, выражающая число молекул в 1 см<sup>3</sup> идеального газа при нормальных условиях. 40. Наименьшая часть химического элемента, являющаяся носителем его свойств. 41. Единица количества вещества в СИ.

**ПО ВЕРТИКАЛИ:** 1. Французский ученый, именем которого назван один из газовых законов. 2. Английский физик, впервые получивший жидкий водород; изобрел сосуд для хранения сжиженных газов. 4. Твердое тело, атомы или молекулы которого образуют упорядоченную периодическую структуру. 6. Ученый, который ввел в молекулярную физику постоянную величину, связывающую микромир с макромиром. 9. Физическая величина, характеризующая интенсивность действия сил, направленных перпендикулярно поверхности. 10. Устаревшее название частицы в классической физике. 11. Процесс переноса энергии от более нагретых участков тела к менее нагретым, приводящий к выравниванию температур. 12. Самопроизвольный необратимый процесс переноса энергии от более нагретого тела к менее нагретому. 13. Австрийский физик, основные работы которого посвящены кинетической теории

идеальных газов и термодинамике. 17. Физические величины, характеризующие состояние термодинамической системы. 18. Французский физик и инженер, вывел уравнение состояния идеального газа. 24. Переход вещества из газообразного состояния в жидкое, сопровождающийся выделением количества теплоты. 25. Свойство термодинамического процесса, заключающееся в возможности его проведения в обратном порядке через те же промежуточные состояния. 27. Явление, возникающее при соприкосновении жидкости с поверхностью твердого тела и выражающееся в большем или меньшем растекании жидкости по поверхности твердого тела. 29. Случайные отклонения физических величин от средних значений. 31. Наименьшая устойчивая частица данного вещества, обладающая его химическими свойствами. 32. Движение частиц, приводящее к переносу вещества и выравниванию его концентрации. 35. Прибор для измерения температуры тела.

Кроссворд заполнил(а) \_\_\_\_\_ класс \_\_\_\_\_