

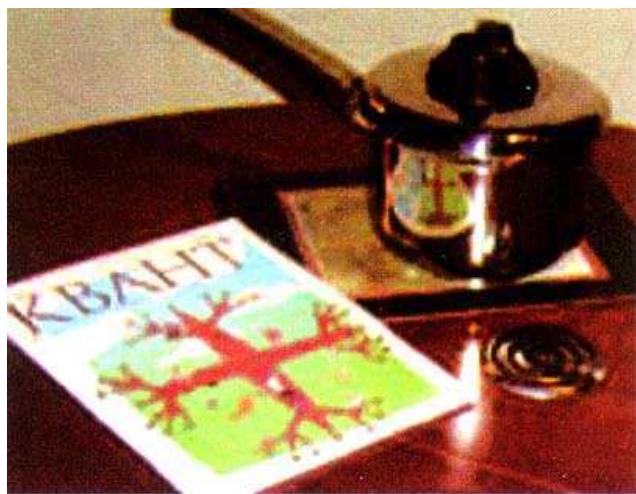
хности, поэтому вода возле дна должна испаряться более интенсивно. Только куда ей испаряться в глубине? Вот вода и находит выход – испаряется внутрь газовых пузырьков.

С повышением температуры количество пара в пузырьке растет, пузырек увеличивается в объеме, наконец, выталкивающая сила Архимеда отрывает его от дна, и он вслыхивает. А на дне уже «зреет» новый пузырек. При приближении к температуре кипения количество паровых пузырьков быстро увеличивается, и... начинается процесс кипения.

Но где же пена? В случае воды ее действительно нет, а в случае молока она появляется, причем в большом количестве. Все дело в том, что на поверхности молока при нагревании образуется достаточно прочная пленка из полимеризовавшихся молекул молока (это та самая пенка, которую многие так не любят в кипяченом молоке), не позволяющая пузырькам пара выходить на поверхность. В некоторый момент под пленкой скапливается достаточно большое количество пузырьков, способных прорвать молочную пленку. И в этот миг молоко «убегает», хотя на самом деле «убегает» молочная пена, прорвавшаяся сквозь пленку на поверхность молока.

Заметим, что образование пены связано не только с испарением, но и с наличием в жидкости различных веществ-примесей. Попробуйте самостоятельно поэкспериментировать и выяснить, как различные вещества влияют на пенообразование.

Теперь попробуем научиться отслеживать появление пены на молоке и управлять ее образованием. Нанесите несколько царапин на небольшом участке дна емкости – для этих целей лучше всего подойдет дно использованной консервной банки. Налейте в нее воду и поставьте на плиту. Заметили, откуда в основном поднимаются пузырьки? Действительно, возле царапин образовались очаги локального кипения, а в остальном объеме находится перегретая, но практически еще не кипящая жидкость. Кипение стало управляемым, поскольку поднимающиеся со дна крупные пузыри прямо-таки бьют ключом и не дают образоваться на поверхности молочной пленке.



Итак, проблема решена. Надо создать очаги локального кипения – и вероятность быстрого вскипания молока резко снижается. Но какая хозяйка решится царапать кастрюлю?



Пусть лучше молоко убежит, чем испортится любимая кастрюля! Однако выход есть – можно не царапать стенки кастрюли, а положить на дно, например, проволоку с шершавой поверхностью или пластинку. Этот способ активно используют химики. Нагревая различные смеси, они кладут на дно стеклянные шарики или обрезки нержавеющей проволоки, чтобы исключить выбросы нагреваемых, подчас очень жгучих, химических смесей.

Некоторое время назад наша промышленность выпускала специальный «сторож молока», выполненный в виде диска из нержавеющей стали с концентрическими канавками. Поверхность его гладкая и легко моется. Диск кладут на дно кастрюли, при этом в канавках остается довольно много воздуха – сюда и устремляются пары закипающего молока. В результате на дне образуются довольно крупные пузыри, которые всплывают на поверхность через специальную горловину в диске. Пена в этом случае не образуется, и молоко не убегает. Можно даже и не присматривать за ним, умный «сторож» сам позовет вас – как только начнут образовываться крупные пузыри, диск станет подпрыгивать, слегка позванивая.

В качестве «сторожа» для молока можно приспособить также крышку для консервирования – стеклянную или стальную. Ее нужно положить на дно бортиками вниз – в этом случае под ней останется достаточно воздуха, который при нагревании будет расширяться и струйкой пузырьков устремляться вверх, разрушая поверхностную пленку и тем самым предотвращая резкое вскипание молока.

Можно использовать и еще один способ, который особенно рекомендуется для микроволновых печей. Берется достаточно глубокая посудина, молоко наливается до половины, а внутренние края стенок смазываются сливочным маслом. В этом случае молочная пена доходит до границы смазки и останавливается. Почему это происходит, поразмышилайте сами.

В заключение заметим, что не стоит обольщаться, уверовав во всемогущество физики. Если вы при кипячении молока будете подводить к нему очень мощный поток тепла, т.е. будете включать огонь на максимум, вас не спасут никакие хитрости – молоко все равно убежит. Поэтому при проведении экспериментов будьте, пожалуйста, предельно внимательны и осторожны. Помните, что ожог от молока более болезненный, чем от воды. Недаром появилась пословица: «Обжегшись на молоке, дуют на воду».