

температуру кипения любого гидрида, так же как и любого другого соединения. Сам Менделеев таким способом предсказал свойства химических соединений еще не открытых элементов.

Если же определить температуру гидрида кислорода по положению его в периодической таблице, то окажется, что вода должна кипеть при -80°C . Следовательно, вода кипит на 180°C выше, чем должна кипеть. Температура кипения воды — это наиболее обычное ее свойство — оказывается необычным и удивительным.

При какой температуре вода замерзает?

Ну, кто же не знает, что вода замерзает при 0°C ? Это вторая опорная точка термометра. Это самое обычное свойство воды. Но ведь и в этом случае можно спросить, при какой температуре вода должна замерзать в соответствии со своей химической природы.

Оказывается, гидрид кислорода на основании его положения в таблице Менделеева должен был бы затвердевать при -100°C .