

калия															
KH₂PO₄ - дигидрофосфат калия, монофосфат калия	100,2	100,4	100,7	101,0	101,4	101,9	102,4	102,9	103,4	104,0	104,6	-	-	-	
KNO₃ - нитрат калия, азотнокислый каоий, калиевая селитра, калийная селитра, индийская селитра	100,4	100,7	101,2	101,6	102,1	102,7	103,4	104,1	105,0	106,0	107,1	108,4	109,9	111,7	113,8
KOH - гидроксид калия, kalium hydroxidum, potassium hydroxide, калиевый щёлок, едкое кали, каустический поташ	101,1	102,4	104,1	106,4	109,5	113,3	118,2	124,6	133,4	145,0	160,2	178,4	200,2	226,6	255,5
K₂SO₄ - сульфат калия	100,4	100,8	101,2	101,7	102,2	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
MgCl₂ - хлорид магния, хлористый магний	101,1	102,4	104,3	106,9	110,5	115,7	123,2	132,7	-	-	-	-	-	-	-
MgSO₄ - сульфат магния	100,4	100,7	101,1	101,6	102,3	103,4	104,9	106,7	109,2	113,3	-	-	-	-	-
NH₄Cl - хлорид аммония, хлористый аммоний, нашатырь	100,8	101,7	102,8	104,1	105,8	107,6	109,6	111,8	114,1	-	-	-	-	-	-
NH₄NO₃ - нитрат аммония, аммонийная селитра, аммиачная селитра	100,7	101,4	102,1	102,9	103,7	104,6	105,7	106,9	108,3	110,0	111,8	114,0	116,7	120,1	124,3
(NH₄)₂SO₄ - сульфат аммония, аммоний сернокислый, лат. ammonium sulphate	100,3	100,7	101,1	101,6	102,2	102,9	103,7	104,6	105,7	107,0	-	-	-	-	-
Na₂CO₃ - карбонат натрия	100,5	101,0	101,7	102,4	103,3	104,2	-	-	-	-	-	-	-	-	-
NaCl - хлорид натрия, поваренная соль, хлористый натрий	100,8	101,7	103,1	104,8	107,0	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
NaH₂PO₄ - дигидрофосфат натрия	100,3	100,6	101,0	101,4	101,9	102,4	102,9	103,6	104,4	105,4	106,8	108,5	-	-	-
NaNO₃ - нитрат натрия, азотнокислый натрий, натриевая селитра, чилийская селитра, натронная селитра	100,5	101,2	101,9	102,7	103,5	104,5	105,6	106,8	108,3	110,1	112,1	114,5	117,4	120,8	-
NaOH - гидроксид натрия, лат. natrii hydroxidum, каустическая	101,3	102,9	105,2	108,0	111,5	115,9	121,7	128,0	135,0	142,5	150,7	159,7	169,8	180,6	193,0

сода, каустик, едкий натр, едкая щёлочь													
Na ₂ SO ₄ - сульфат натрия, сернокислый натрий	100,3	100,6	101,0	101,4	102,1	102,8	-	-	-	-	-	-	-
ZnSO ₄ - сульфат цинка, сернокислый цинк	100,2	100,4	100,7	101,0	101,4	101,8	102,6	103,4	104,6	-	-	-	-

*Бобылев В. Н. Физические свойства наиболее известных химических веществ: Справочное пособие /РХТУ им. Д. И. Менделеева. –М., 2003.



Дополнительная информация от TehTab.ru:

- [Справочные температуры кипения в град С \(сводная таблица\) при давлении 101,3 кПа и и удельная теплота парообразования при этом давлении. Много веществ.](#)
- [Температуры фазовых переходов для некоторых неорганических веществ. Температуры плавления, кипения, возгонки, разложения.](#)
- [Температуры кипения \(\$^{\circ}\$ К\) и Удельные теплоемкости жидкого состояния \(кал/ \$^{\circ}\$ С\) и \(кДж/кг \$^{\circ}\$ С\). Жидкие металлы.](#)
- **Вы сейчас здесь:** Температуры кипения водных растворов неорганических веществ - солей, оснований в зависимости от концентрации при атмосферном давлении 101,3 кПа
- [Температура кипения и плавления органических растворителей.](#)
- [Ссылка на раздел Рабочие среды - там есть температуры кипения.](#)
- [Таблица: зависимость изменения температуры кипения неассоциированных жидкостей от изменения давления. 760 мм р.ст. + диапазон 20-1 мм рт.ст. \(Приближенный метод\)](#)

Нашли ошибку? Есть дополнения? [Напишите](#) нам об этом, указав ссылку на страницу.

TehTab.ru 2006 - 2020

Реклама, сотрудничество: info@tehtab.ru

Обращаем ваше внимание на то, что данный интернет-сайт носит исключительно информационный характер. Информация, представленная на сайте, не является официальной и предоставлена только в целях ознакомления. Все риски за использование информации с сайта посетители берут на себя. Проект TehTab.ru является некоммерческим, не поддерживается никакими политическими партиями и иностранными организациями.