



Бор является инертным (при н. у.) неметаллом, образует ряд аллотропных модификаций, отличающихся строением кристаллической решетки — это самое твердое (после алмаза) природное вещество, обладающее малой электропроводностью. Свойства бора во многом зависят от его модификации и чистоты.

Химические свойства бора:

- при комнатной температуре бор вступает в реакцию только со фтором;
- при $t=500-700^{\circ}\text{C}$ реагирует с кислородом, серой, хлором: $4\text{B} + 3\text{O}_2 = 2\text{B}_2\text{O}_3$;
- при $t=1200^{\circ}\text{C}$ реагирует с кремнием (силицид бора) и азотом (нитрид бора): $3\text{B} + \text{Si} = \text{B}_3\text{Si}$;
- при $t=2000^{\circ}\text{C}$ реагирует с углеродом: $3\text{C} + 12\text{B} = \text{B}_{12}\text{C}_3$;
- в сплавах с металлами бор образует бориды различного состава (в зависимости от условий сплавления и концентрации бора): $\text{Ni} + 2\text{B} = \text{NiB}_2$; $2\text{Ni} + \text{B} = \text{Ni}_2\text{B}$;
- с парами воды бор вступает в реакцию при температуре красного каления: $6\text{H}_2\text{O} + 2\text{B} = 2\text{H}_3\text{BO}_3 + 3\text{H}_2$.
- взаимодействует с горячими концентрированными азотной и серной кислотой, а также царской водкой: $3\text{HNO}_3 + \text{B} = 3\text{NO}_2 + \text{H}_3\text{BO}_3$.
- с кислотами неокислителями бор не реагирует.

По вопросам приобретения Бор и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам:

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99
Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов