

Algemene informatie

Borax is een kleurloos tot blauwig wit dat goed oplosbaar is in warm water. Het is een waterverzachter alkaline, die zorgt dat de actieve stof beter werkt. Een 4% oplossing van borax in water heeft een pH van 9,3. Het is een krachtige vetoplosser, bleekt, desinfecteert en absorbeert geurtjes.

Toepassingen

Het wordt onder meer gebruikt als ontsmettend middel in poeders en in badproducten. Een ideaal ingrediënt om wasmiddel van te maken!

In combinatie met glycerine (boraxglycerine) wordt het gebruikt als antiseptisch middel, vooral bij ontstekingen in de mond (aanstippen). Ook wordt borax al decennia gebruikt in buffervloeistof voor oogdruppels. Het werkt zwak antiseptisch.

- De vloer reinigen door een half kopje borax in een halve liter warm water op te lossen.
- Twee theelepels borax vermengen met een beetje warm water en azijn dat als glansspoelmiddel gebruikt kan worden.
- Erg vuile plekken in het toilet kun je verwijderen door ze te behandelen met een mengsel van borax en citroensap (of citroenzuurpoeder de vieze plekken weg).

Veiligheidsaanbeveling

Veroorzaakt oogirritatie. Bij contact met de ogen, voorzichtig afspoelen met water.

Kan de vruchtbaarheid cq ongeboren kind beschadigen.

Na gebruik de handen grondig wassen.

Schadelijk bij inademing.

Beschermde handschoenen, mondkapje en veiligheidsbril dragen.

Achtergrond & Geschiedenis

Borax of boor is afkomstig van het Arabische woord *buraq* wat *wit* betekent. In de Oudheid werd borax gebruikt voor het maken van glas. Na verdamping van borax ontstaat er een glasachtige laag die, bij toepassing op metaaloppervlakken, sterke oxidatie voorkomt en het uitvloeien van metaal bevordert. Daarom wordt het gebruikt als flux bij het solderen.

Borax kan worden omgezet tot boorzuur door toevoeging van een sterk zuur zoals waterstofchloride.

