

# PH Waarden

De pH-schaal is een [logaritmische schaal](#) die voor [waterige](#) oplossingen praktisch loopt van 0 tot 14.

- **Alle oplossingen met een pH van 7** worden **neutrale** oplossingen genoemd. Zo'n oplossing is niet [zuur](#) en ook niet [basisch](#).

- **Lager dan 7** betekent dat de oplossing zuur is, hoe lager hoe **zuurder**. Dus dat betekent dat hoe lager de pH hoe hoger de concentratie hydronium-ionen in de oplossing is.

- **Boven 7** wil zeggen dat de oplossing **basisch** is. Oftewel hoe hoger de pH hoe lager de concentratie hydronium-ionen en dus hoe hoger de concentratie hydroxide-ionen.

- **Waarden beneden 0 en boven 14** zijn mogelijk en zulke oplossingen zijn over het algemeen zeer gevaarlijk: geconcentreerde zuren en geconcentreerde logen.

- pH 14: [natronloog](#) van 1 mol/l
- pH 13: natronloog of [kaliloog](#) van 0,1 mol/l
- pH 12: ovenreiniger
- pH 11,5: huishoud[ammonia](#) (verdunde ammonia)
- pH 10,5: [zeepsop](#)
- pH 9,5: [bleekwater](#)
- pH 8,5: [zeewater](#), darmsap (iets verhoogde pH door [gal](#))
- pH 7,5: [eieren](#)
- pH 7,4: menselijk [bloed](#)
- pH 7: zuiver, gedestilleerd water (neutraal)
- pH 6,7: [melk](#)
- pH 6,5: [speeksel](#)
- pH 6: natuurlijke regen, [urine](#)
- pH 5,5: [huid](#)
- pH 5: licht [zure regen](#)
- pH 4,5: [tomaten](#), [druiven](#)
- pH 4: zure regen, tomatensap, [bier](#)
- pH 3: consumptieazijn, [wijn](#), [zuurkool](#)
- pH 2,8: [cola](#)
- pH 2: [maagzuur](#), [citroensap](#)
- pH 1: [zwavelzuur](#) (accuzuur)
- pH 0: [zoutzuur](#) (1 mol/l), [zwavelzuur](#) (1 N)