



قرص سنجش pH

PH چیست و چه چیزی را اندازه گیری می کند؟

pH اندازه گیری فعالیت یون هیدروژن در محلول است. آب خالصی که دارای تعادل مساوی از یون های هیدروژن مثبت (H^+) و یون های هیدروکسید منفی (OH^-) است، دارای pH خنثی است.

۱. محلول هایی با غلظت یون هیدروژن (H^+) بیشتر از آب خالص اسیدی هستند و PH کمتر از ۷ دارند.
۲. محلول هایی با غلظت یون هیدروکسید (OH^-) بیشتر از آب، بازی (قلیایی) و دارای pH بیشتر از ۷ هستند.

چرا pH آب را پایش کنیم؟

- اندازه گیری pH یک مرحله کلیدی در بسیاری از فرآیندهای آزمایش و تصفیه آب است:
- تغییر در سطح pH آب می تواند رفتار مواد شیمیایی موجود در آب را تغییر دهد.
 - pH بر کیفیت محصول و ایمنی مصرف کننده تأثیر می گذارد. تغییرات pH می تواند طعم، رنگ، ماندگاری، ثبات محصول و اسیدیته را تغییر دهد.
 - pH نامناسب آب لوله کشی می تواند باعث خوردگی در سیستم توزیع شود و به فلزات سنگین مضر اجازه شسته شدن را بدهد.
 - مدیریت محیط های pH آب صنعتی به جلوگیری از خوردگی و آسیب به تجهیزات کمک می کند.
 - در محیط های طبیعی، pH می تواند گیاهان و حیوانات را تحت تأثیر قرار دهد.

قرص سنجش pH

