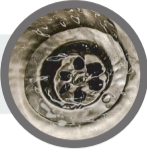





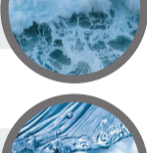










الحمضية والقاعدية ومقياس pH

يعد مقياس pH وسيلة لقياس حامضية وقاعدية المحاليل، ويمكن حسابه باستخدام العلاقة: $\text{pH} = -\log_{10}[\text{H}^+]$ إضافة الحامض إلى الماء تزيد من تركيز (H_3O^+) وتقلل من تركيز (OH^-)، أما إضافة القاعدة فتقوم بعكس العملية.

pH	تركيز H^+ مول \ لتر	تركيز OH^- مول \ لتر	مثال الاستخدام اليومي
14	1×10^{-14}	1	منظف المجاري 
13	1×10^{-13}	0.1	القاصر 
12	1×10^{-12}	0.01	الأمونيا 
11	1×10^{-11}	0.001	الصابون 
10	1×10^{-10}	1×10^{-4}	حبوب مضاد الحموضة 
9	1×10^{-9}	1×10^{-5}	صودا الخبز 
8	1×10^{-8}	1×10^{-6}	ماء البحر 
7	1×10^{-7}	1×10^{-7}	الماء النقي 
6	1×10^{-6}	1×10^{-8}	البول (معدل) 
5	1×10^{-5}	1×10^{-9}	القهوة السوداء 
4	1×10^{-4}	1×10^{-10}	عصير الطماطم 
3	0.001	1×10^{-11}	الصودا 
2	0.01	1×10^{-12}	عصير الليمون 
1	0.1	1×10^{-13}	حمض المعدة 
0	1	1×10^{-14}	حمض البطارية 

قاعدي

بنفسجي — أزرق — تركوازي

متعادل

أخضر

حامضي

أصفر — برتقالي — أحمر



© COMPOUND INTEREST 2015 - WWW.COMPOUNDCHEM.COM | @COMPOUNDCHEM
Shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives licence.



ترجمة الكيمياء العربي 2015 | info@arabian-chemistry.com | www.arabian-chemistry.com

تمت الترجمة بعد موافقة Compound Interest، حقوق التصميم عائدة لـ Compound Interest.

Translation has been done after the approval of Compound Interest. Credit: Compound Interest.