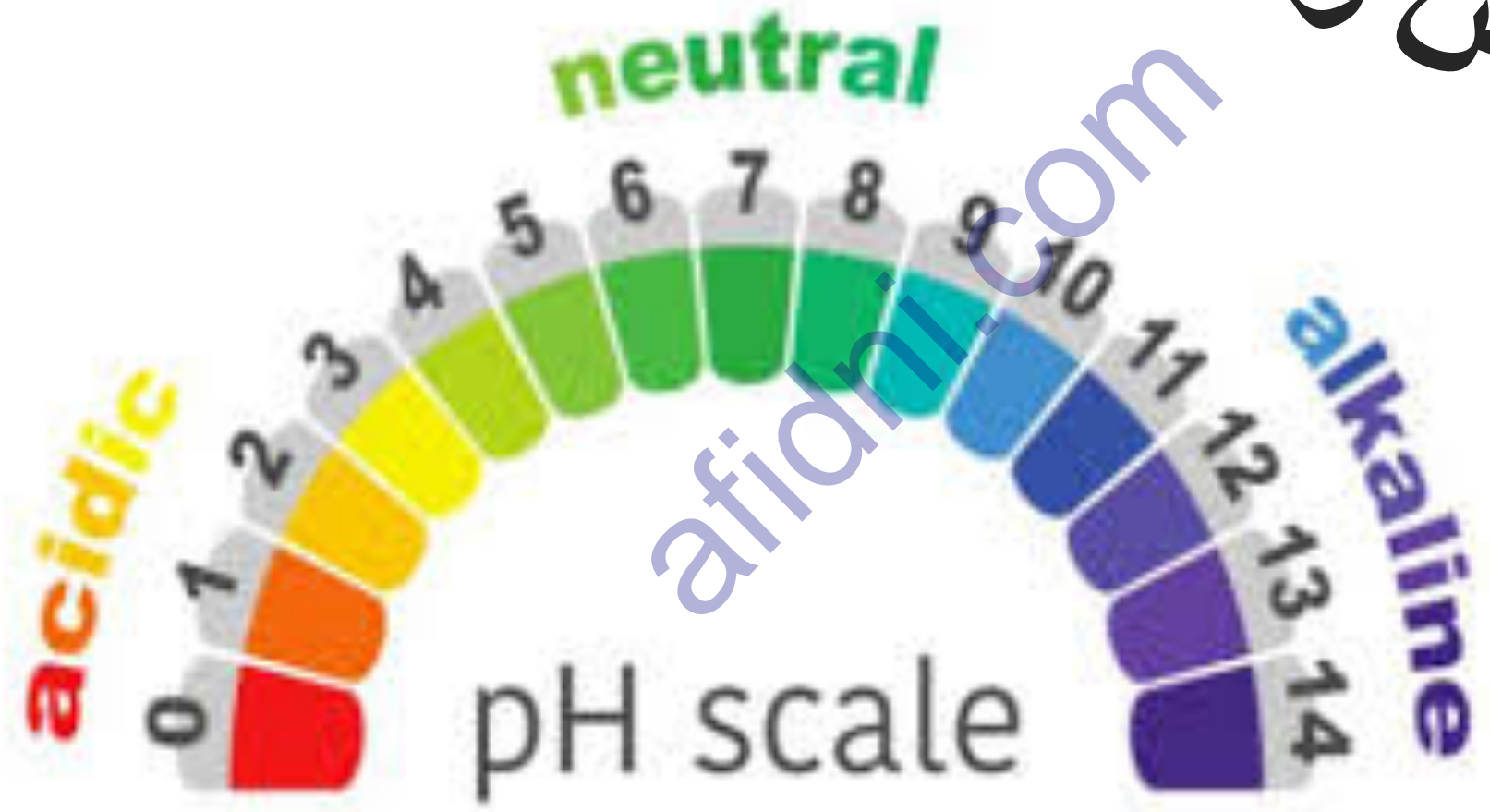
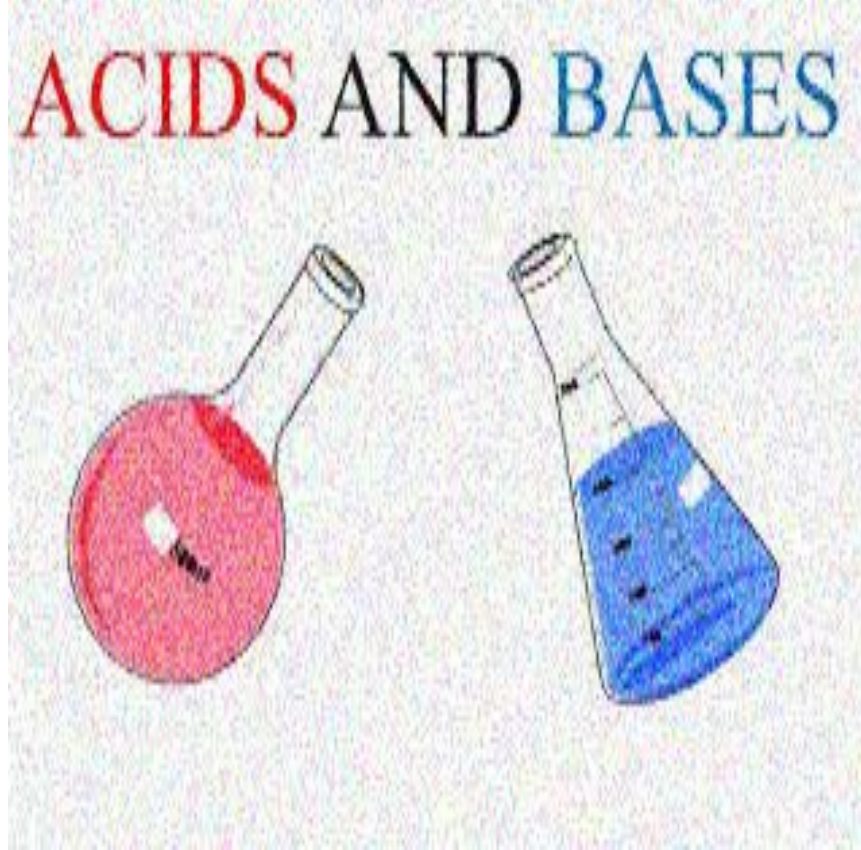


# الأحماض والقواعد



afidani.com

# الأهداف المراد تحقيقها :



1- ماهي الأحماض والقواعد

2- كيف نميز بين الأحماض والقواعد

3- ما هي فوائد الأحماض والقواعد



# المقارنة بين الأحماض والقواعد

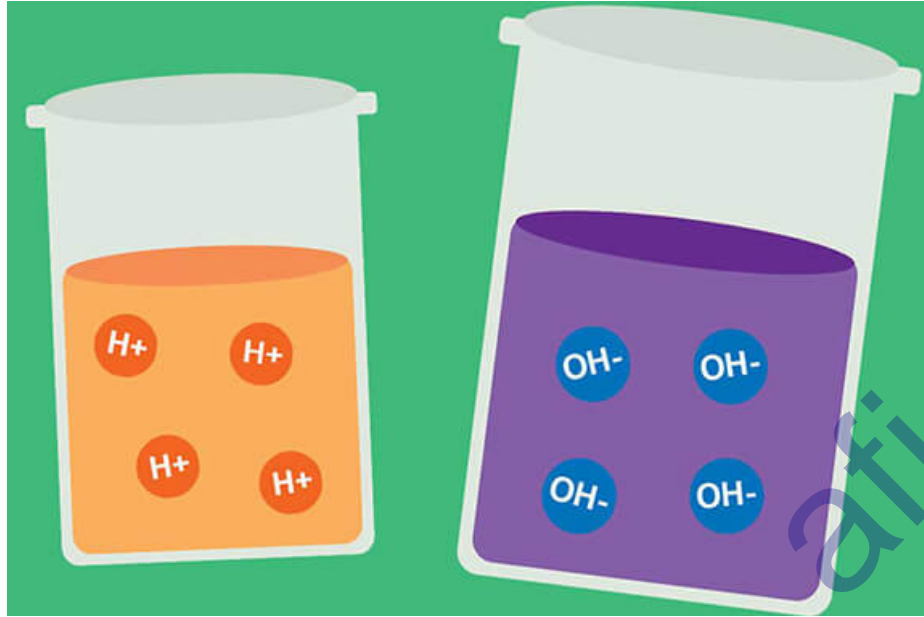


1- الأحماض تتميز بطعمها الحامضي



2- القواعد تتميز بطعمها المر

# المقارنة بين الأحماض والقواعد



1- تمتلك الأحماض أيون الهيدروجين  
الموجب  $H^+$  عند ذوبانها في الماء

2- تمتلك القواعد أيون الهيدروكسيد  
السالبة  $OH^-$  عند ذوبانها في الماء

# المقارنة بين الأحماض والقواعد



حمض

قاعدة



تصبح ورقة عباد الشمس حمراء تصبح ورقة عباد الشمس زرقاء

1- الأحماض تحول لون ورق تباع الشمس إلى الأحمر

2- القواعد تحول لون ورق تباع الشمس إلى الأزرق



# فاصل :

الرجاء إثبات حضورك وذلك بكتابة رقم 1 في ساحة الدردشة ...



الأحماض والقواعد والمتعادلة



+H



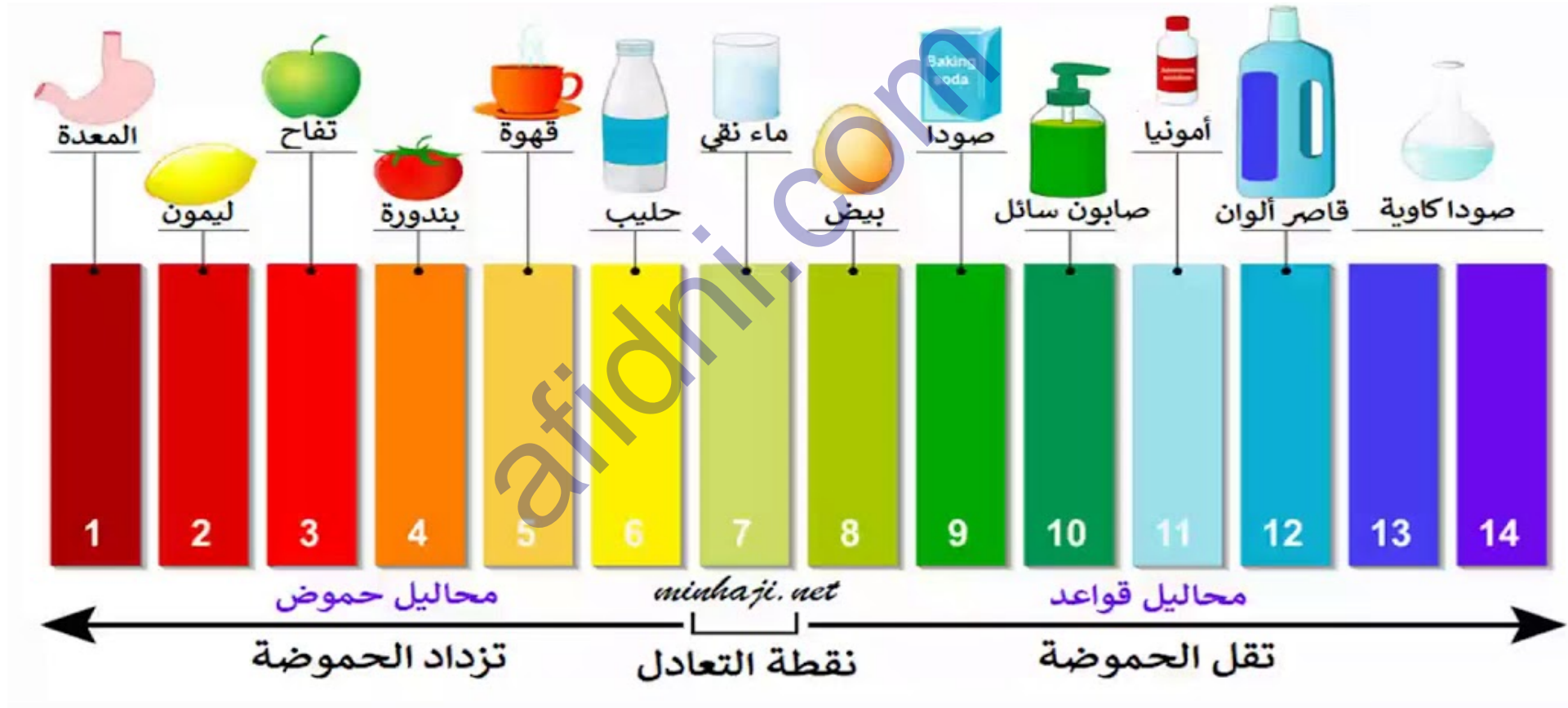
H<sub>2</sub>O



-OH

afidm.com

# أمثلة على تواجد بعض المواد الحمضية والقاعدية





# قوة الأحماض والقواعد



# الخصائص العامة بين الأحماض والقواعد

المقارنة	الأحماض	القواعد
مواد كيميائية تعطي عند تحللها في الماء أيونات الهيدروكسيد السالبة	مواد كيميائية تعطي عند تحللها في الماء أيونات الهيدروجين الموجبة	
الأيون -OH	+H	
يحول ورق تبايع الشمس إلى اللون الأزرق ( تأثيره فقط على ورق تبايع الشمس الأحمر )	يحول ورق تبايع الشمس إلى اللون الأحمر ( تأثيره فقط على ورق تبايع الشمس الأزرق )	
له طعم مر المذاق	له طعم حامضي	
الرقم الهيدروجيني 14 - 8	6 - 0	
المنظفات و البروتينات يتواجد في	المواد الحمضية والفواكه و بطون معظم الكائنات الحية	
الأمثلة NaOH – LiOH – Mg(OH) <sub>2</sub>	HCl – HF – H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> – HNO <sub>3</sub>	