الرقم الهيدروجيني (ph) power of hydrogen

و هو مقياس لحمضية أو قاعدية المحاليل ويعبر عنه بتدرج رقمي يتراوح بين (٠ - ١٤) . The pH scale

وعند الاطلاع على الشكل المجاور (تدرج الرقم الهيدروجيني PH)



سوف تتوصل الى الاستنتاجات التالية كما في الجدول أدناه:

تدرج الرقم الهيدروجيني pH	نوع المحلول
V	متعادل
٠ ـ أقل من ٧	حمضي
اکبر من ۷ ـ ۱٤	قاعدي



- المحاليل الأقرب الى (٠) هي المحاليل الاكثر حمضية.
- المحاليل الاقرب الى (١٤) هي المحاليل الأكثر قاعدية.

أتحقق:

ما المقصود بالرقم الهيدروجيني PH ؟

مقياس لحمضية أو قاعدية المحاليل ويعبر عنه بتدرج رقمي يتراوح بين (٠ – ١٤) . The pH scale .

الكاشف العام Universal Indicator

هو مزيج من عدة كواشف يكون في صورة سائل أو أشرطة ورقية ويستخدم في تقدير قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلول الحمضي او القاعدي . انظر الشكل



سؤال:

كيف استخدم الكاشف العام لتقدير قيمة PH لمحلول ما؟

اغمس شريط الكاشف العام الورقي في المحلول وألاحظ تغير ألوان شريط الكاشف وأقارنها بأقرب ألوان مشابهه لها في الدليل القياسي المثبت على العلبة ، وتكون قيمة الرقم الهيدروجيني مثبته أيضا مقابل الألوان في الدليل. كما في الشكل المجاور

PH meter جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني

جهاز يستخدم في المختبرات وفي العديد من الصناعات الكيميائية التي تعتمد على حمضية المحاليل وقاعديتها. كما في الشكل المجاور



• من استخدامات جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني ايضا قياس الرقم الهيدروجيني لمياه الشرب، ماء المطر لتحديد مدى تأثيره في المباني والنباتات

أفكر:

ما الاسباب التي تؤدي الى تغير قيمة pH لدم الانسان ؟

الاصابة بمرض السكري ، مرض الكلى ، الامراض النفسية ،تناول المخدرات ، تناول الكحول ، تناول الكحول ، تناول المشروبات التي تحتوي على كافيين بكميات كبيرة ،الافراط في تناول اللحوم الحمراء والالبان المبسترة ، استنشاق الكثير من المبيدات الحشرية ، تناول العقاقير المسكنة ، السمنة المفرطة ، ضعف عضلات الصدر

أتحقق:

افسر لم يعد جهاز مقياس الرقم الهيدروجيني اكثر دقة من الكاشف العام؟

لأنه يحدد درجة حمضية او قاعدية محلول ومدى استخدامه في مجال ما بينما الكاشف العام يقدر درجة الحموضة للمحلول ويوجد مجال للخطأ البشري لأنه يعتمد على المقارنة بين الدليل المثبت على العلبة ولون الشريط الناتج او المحلول عند اضافة الكاشف عليه

تجربة: استخدام الكاشف العام

المواد والادوات:

كؤوس زجاجية عدد (٧) ،مخبار مدرج، قطارة، الكاشف العام ،عصير الليمون، خل ، محلول حمض الهيدروكلوريك المخفف، ماء مقطر، محلول منظف الزجاج، محلول مسحوق الخبيز، محلول هيدروكسيد الصوديوم

ارشادات السلامة: احذر في اثناء التعامل مع المواد الكيميائية.

خطوات العمل:

- ر أرقم الكؤوس من (١-٧) واكتب عليها كل مادة مستخدمة في التجربة في ملصق مستقل ،وأثبت كل منها على الكأس.
- ب أضيف o ml من كل مادة باستخدام المخبار المدرج الى الكؤوس المخصصة لها.
- ". الاحظ: أضع باستخدام القطارة قطرة من عصير الليمون على ورقة الكاشف العام وادون ملاحظتى.
- ا أقارن اللون الذي ظهر على ورقة الكاشف العام بقيمة PH في الدليل القياسي للألوان الموجود على علبة الكاشف وادون قيمة PH.
 - ه. أغسل القطارة جيدا، واكرر الخطوات من (٣-٥) لكل مادة من المواد ،وادون ملاحظاتي وقيم PH ، وانظم بياناتي في جدول.

التحليل والاستنتاج:

ر أرتب المواد تصاعديا حسب قيم PH؟

حمض الهيدروكلوريك المخفف، الخل ، عصير الليمون ،ماء مقطر، محلول مسحوق الخبيز ، محلول محلول منظف الزجاج ، محلول هيدروكسيد الصوديوم.

9.	عمضية وقاعدية ومتعادلة	٢. أصنف المواد الى د	
	مواد قاعدية	مواد	مواد حمضية

محلول مسحوق الخبيز ، محلول منظف الزجاج ، محلول هيدروكسيد الصوديوم.	ماء مقطر	حمض الهيدروكلوريك المخفف، الخل، عصير الليمون

٣. اقارن بين الكاشف العام والكواشف الاخرى؟

الكاشف العام يقدر درجة حمضية او قاعدية المحلول ، اوراق تباع الشمس والكواشف الطبيعية تحدد المواد الحمضية والقاعدية فقط ،مقياس الرقم الهيدروجيني يحدد درجة حمضية او قاعدية المحلول وهو اكثر دقة من الكاشف العام