

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السادس اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/6>

* للحصول على جميع أوراق الصف السادس في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/6>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السادس في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/6>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف السادس اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/grade6>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

مراجعة الدرس السابق:





إِبْرَاهِيمَ

بِهَامِ عَسَانِيَةٍ



بهام حسانی





من أنا ؟

أنا خفيفة ولينة ، ولست نشيطة جدًا



الفلزات

القلوية الأرضية





من أنا ؟
أنا قاسية ولامعة ، وأتفاعل ببطء مع المواد الأخرى



الفلزات
الاجلتيية





من أنا ؟

أنا ناعمة الملمس ونشيطة جدًا ولا تجدني منفردة في الطبيعة



الفلزات
الإيجابية



بهرام حساني



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس

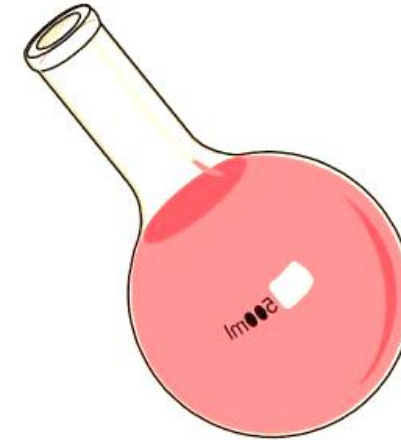
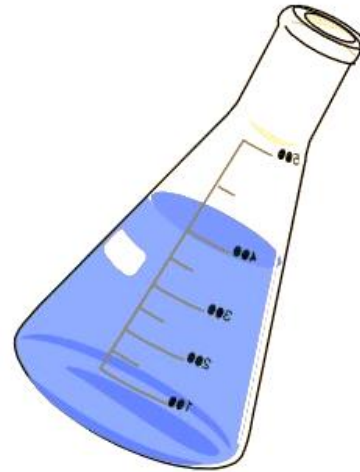


أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما الأحماض؟ وما القواعد؟





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

استراتيجية المفردة الجديدة
ابحثي في كتابك عن معنى المفردات التالية

القاعدة

التعادل

الكاشف

الملح

الحمض





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

بم تتميز هذه الفاكهة؟

تتميز بأن لها طعم لاذع

ويرجع سبب ذلك إلى وجود حمض يسمى حمض الستريك





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما خصائص الأحماض؟



- طعمها لاذع
- بعضها حارق عند لمسها
- تتفاعل مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين
- تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما خصائص القواعد؟



- طعمها مر

- ملمسها صابوني

- تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

القواعد

- ذات طعم مر

- ملمسها صابوني

- تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء

الأحماض

- ذات طعم لاذع

- مواد حارقة عند لمسها

- تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء

- تتفاعل مع الفلزات مكونة غاز لهيدروجين

تقويم: اختيار من متعدد

من خصائص الأحماض تفاعلها مع الفلزات مكونة غاز

١- النيتروجين

٢- الهيليوم

٣- الهيدروجين

نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

كيف يمكن الكشف عن الأحماض والقواعد؟



- بالتذوق (خطر)

- باستخدام الكواشف التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة



مثل: ورقة تباع الشمس ، محلول الكربن



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس

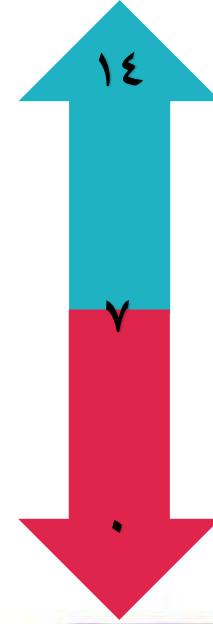


أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

كيف يمكن الكشف عن الأحماض والقواعد؟
باستخدام مقياس الرقم الهيدروجيني (pH)



- (pH) أكبر من 7 : قاعدة

- (pH) يساوي 7 : متعادل

- (pH) أقل من 7 : حمض



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

المحطة الصورية

استخدمي الصور الموجودة أمامك للإجابة عن السؤال



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة



مقياس الرقم الهيدروجيني



أقرأ الشكل

أي هذه المواد أكثر خطورة عند الاستعمال.
إرشاد: أحدد أين تقع كل مادة من المواد على
مقياس الرقم الهيدروجيني.

المادة الأقرب إلى التعادل هي المادة الأكثر أمناً،
ف نجد أن مبيض الملابس ومنظف المجاري هي
أكثر المواد خطورة وخاصة عند لمس الجلد، كما
أن حمض الليمون يضرّ بالعينين إذا وصل إليها





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

تجربة مقياس الرقم الهيدروجيني

https://phet.colorado.edu/sims/html/ph-scale/latest/ph-scale_ar_SA.html





نجمة الفصل

قارني بين الأحماض والقواعد من خلال الجدول:

القواعد	الأحماض	وجه المقارنة
طعمها مر	طعمها لاذع	الطعم
أزرق	أحمر	لون ورقة تباع الشمس



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

استعمالات الأحماض والقواعد



- تستعمل **الأحماض** القوية لإنتاج البلاستيك
وصناعة الأنسجة



- تستعمل **القواعد** القوية في البطاريات
والمنظفات المنزلية ومنظفات المجاري



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون

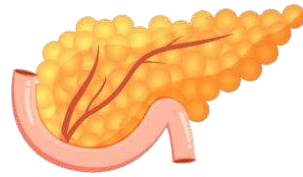


أرفع يدي
عند المشاركة

ما الحمض وما القاعدة التي يفرزها جسم الانسان؟



- تفرز المعدة حمض الهيدروكلوريك الذي يحلل
الطعام أثناء عملية الهضم



- بينما يفرز البنكرياس عصارة هاضمة قاعدية لحماية
غشاء الأمعاء الدقيقة من حمضية عصارة المعدة



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس

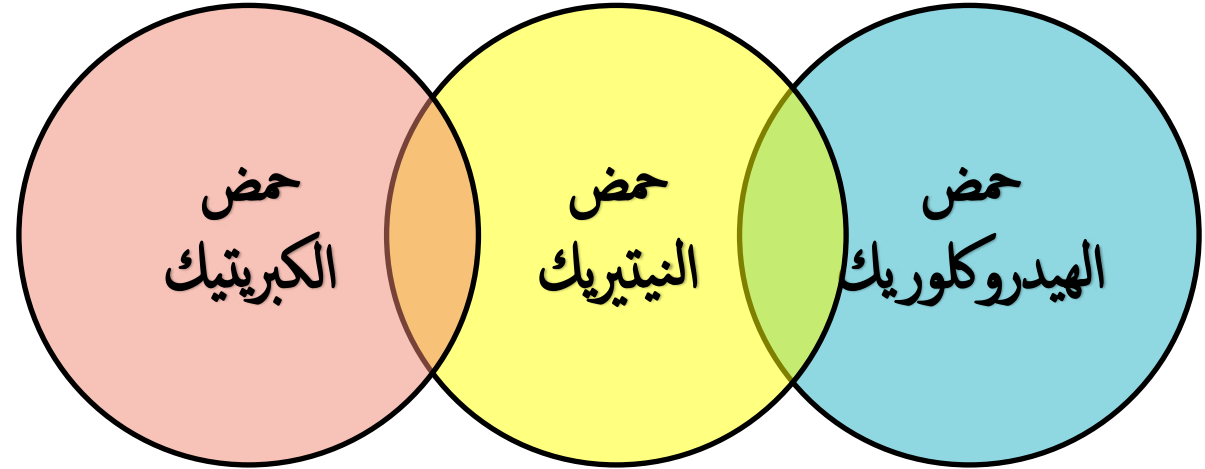


أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

أكثر الأحماض استعمالاً



تقويم: اختيار من متعدد

حددي نوع المادة الداخلة في صناعة الصابون

١- حمض

٢- قاعدة

٣- ملح

نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

تنظيف النحاس



أقرأ الشكل

هل يمكن استعمال صلصة الطماطم (الكاتشب) لتنظيف النحاس؟
إرشاد: صلصة الطماطم فيها مواد حمضية.

نعم يمكن استخدام الكاتشب لتنظيف النحاس
لاحتوائه على بعض الأحماض والتي تتفاعل مع
النحاس المصنوع منه الإناء لإزالة الأوساخ
(أكاسيد النحاس)



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكروفون



أرفع يدي
عند المشاركة

المحطة الإلكترونية



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس

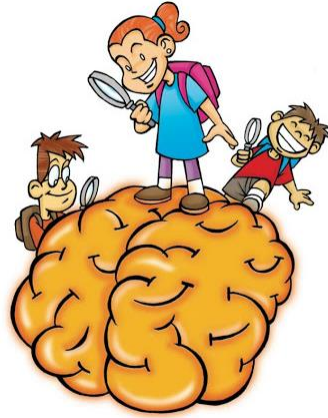


أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ابحثي في مواقع الانترنت كيف يمكن استعمال الرقم
الهيدروجيني في فحص التربة الزراعية



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

اختبر نفسي

أستنتج: إذا كان طعم عصير الفاكهة حمضيًا فماذا أتوقع أن تكون
قيمة الرقم الهيدروجيني في العصير؟

أقل من ٧



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

اختبر نفسي

التفكير الناقد: ما أنواع الطعام التي تزيد الحموضة في المعدة؟

الأطعمة التي لها رقم هيدروجيني منخفض، كالحمضيات
والأطعمة التي تحتوي على الخل أو الليمون



نجمة الفصل



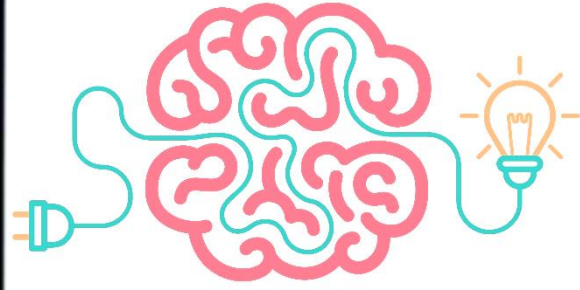
ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة



باستخدام نموذج فراير
ما الأحماض؟



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

الخصائص:

التعريف:

الأحماض

الاستعمالات:

مثال:





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما الأملاح؟

الملح مركب ناتج عن تفاعل كل من حمض وقاعدة

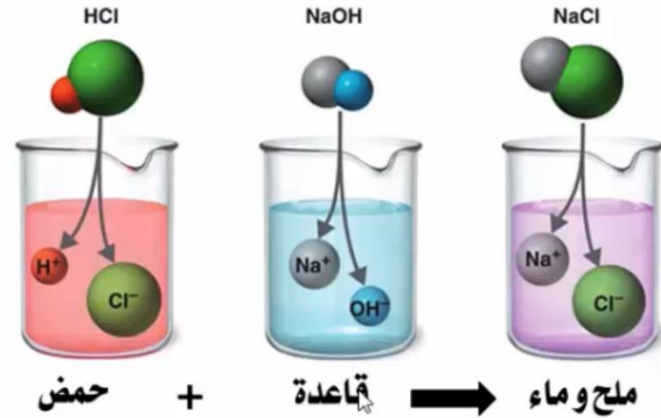


نجمة الفصل



بم يسمى تفاعل الحمض مع القاعدة؟ وماذا ينتج عنه؟

يسمى تفاعل حمض وقاعدة بـ (التعادل)
وينتج عن ذلك تكوين ماء وملح



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما بعض استعمالات الأملاح؟

- كبريتات المغنيسيوم (إبسوم): تستعمل في الاستحمام والزراعة





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما بعض استعمالات الأملاح؟

- بروميد الفضة: يستعمل في إنتاج الأفلام التصوير





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

ما بعض استعمالات الأملاح؟

- كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) : يستعمل في الأطعمة وحفظها





نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

اختبر نفسي

أستنتج: ما الخصائص المشتركة بين الأملاح؟

جميعها ناتجة من تفاعلات الأحماض مع القواعد



نجمة الفصل



ألتزم بوقت
الدرس



أغلق
الميكرفون



أرفع يدي
عند المشاركة

اختبر نفسي

التفكير الناقد: ترى ما الرقم الهيدروجيني للمحلول الملحي؟

متعادل ، ورقمه الهيدروجيني ٧



المعرفة



هيا بنا نطلق
صواريخ

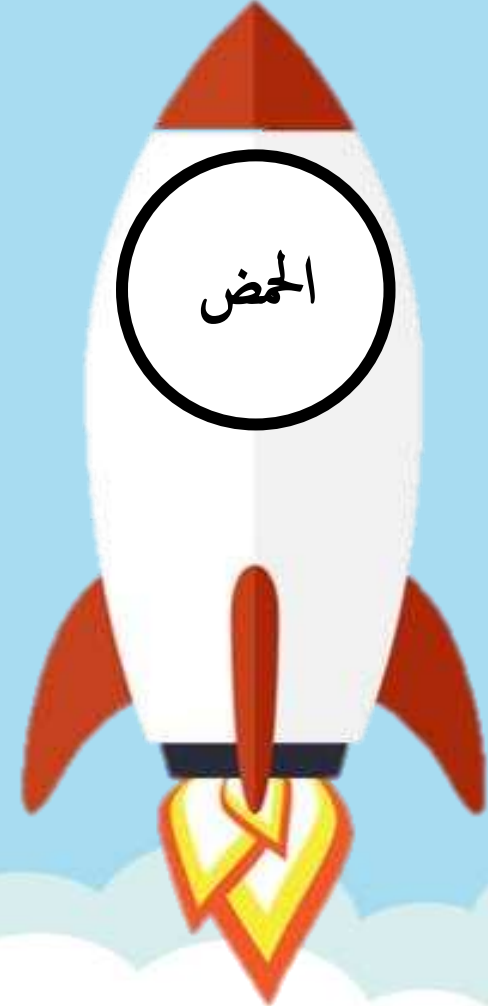
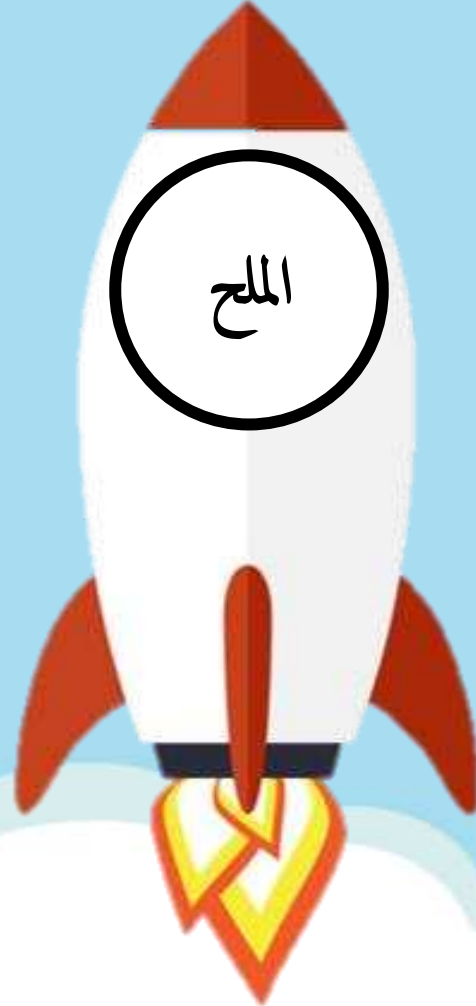
انطلق



مادة ذات طعم لاذع تغير لون تباغ الشمس الأزرق
إلى الأحمر



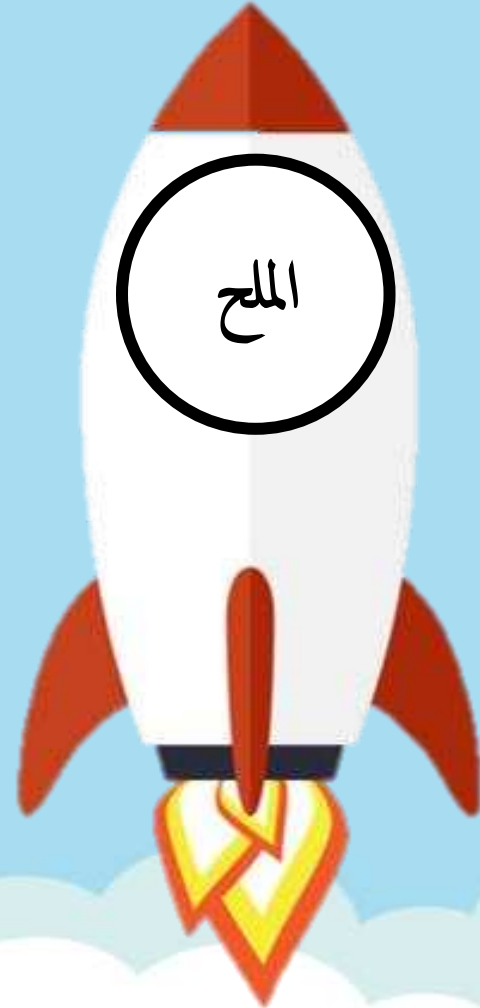
إعداد المعظمة: عفراء الخاطري



التعلم عن بعد .. معاً نتعلم



مادة ذات طعم مر تغير لون تباع الشمس الأحمر إلى
الأزرق

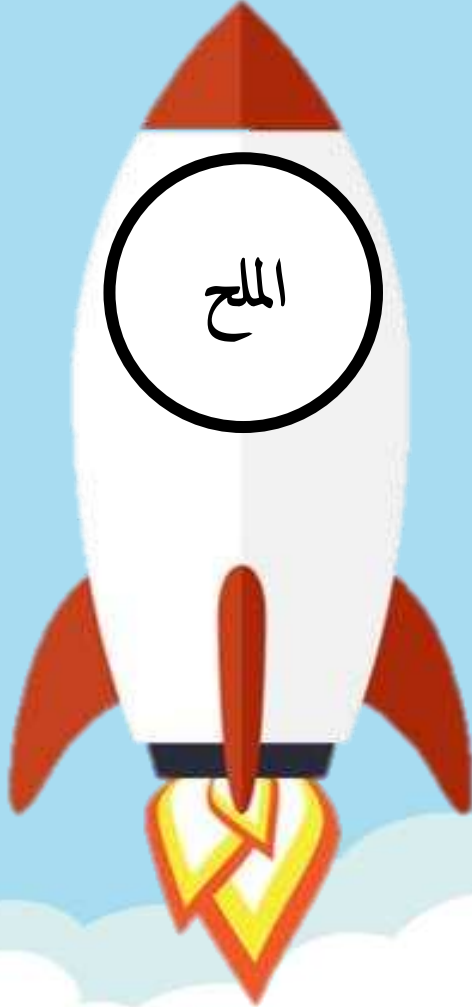


إعداد المعظمة: عفراء الخاطري

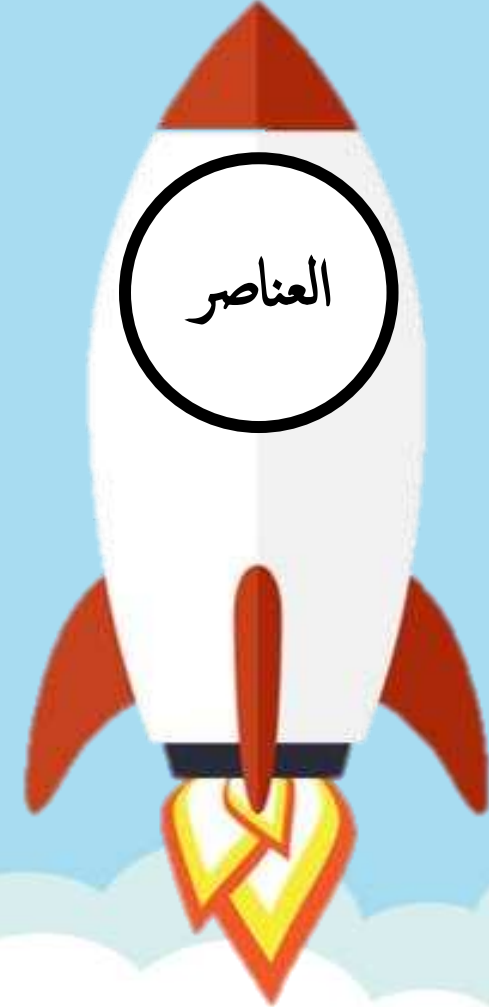
التعلم عن بعد .. معاً نتعلم



مركب كيميائي يتكون نتيجة للتفاعل بين حمض وقاعدة



إعداد المعظمة: عفراء الخاطري



التعلم عن بعد .. معاً نتعلم



عملية يتم فيها مزج حمض وقاعدة فينتج ملح وماء

القاعدة

العناصر

التعادل