شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية





ملخص الشرح والقوانين وتجارب كيميائية لدرس الأملاح

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 09-02-2024 10:25

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع









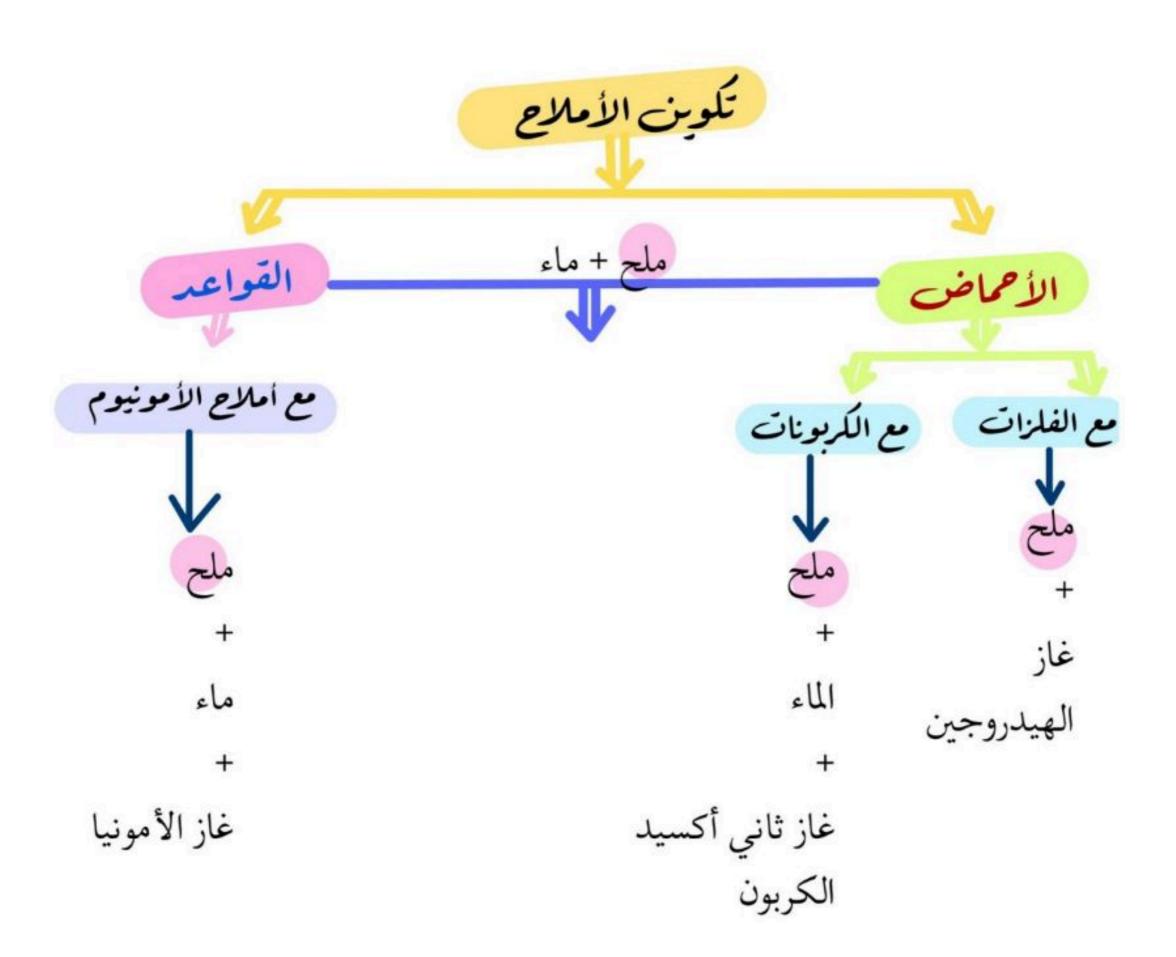
روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

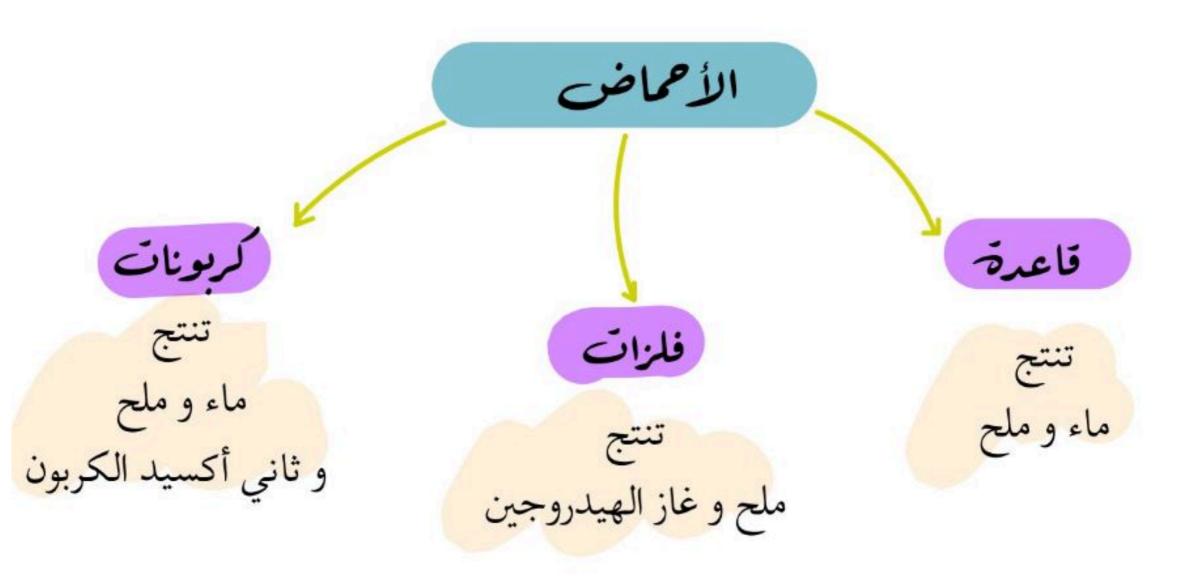
التربية الاسلامية العربية العربية الاسلامية النجليزية الاسلامية

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
ملخص الوحدة السادسة الأحماض والقواعد	1
ملخص الوحدة التاسعة أهمية التحليل الكيميائي	2
مراجعة الوحدة السابعة المعادلات الكيميائية	3
كتيب الوحدة السادسة الأحماض والقواعد	4
ملخص المادة	5

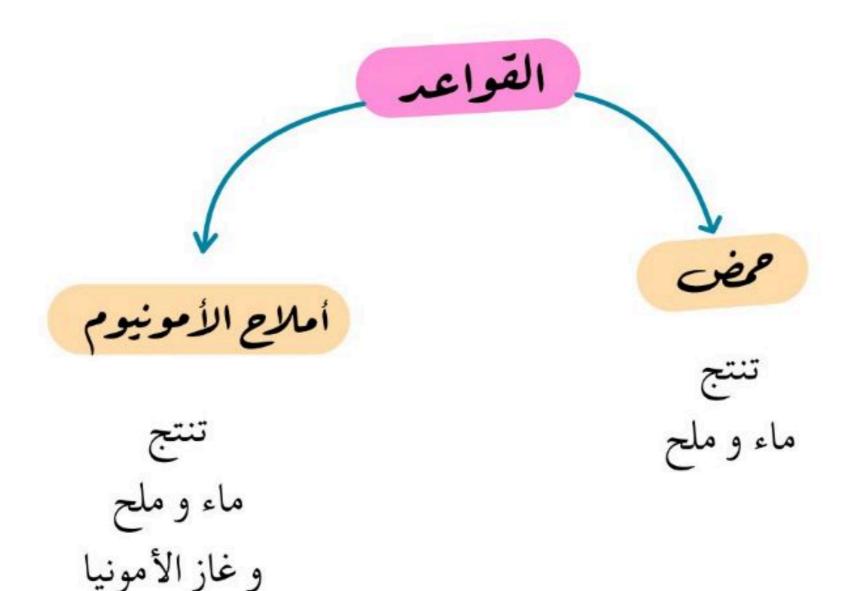
الأملاح

مركبات كيميائية ناتجة من تفاعلات كيميائية حيث أنها تتكون من شق حمضي لافلز وشق قاعدي فلز .





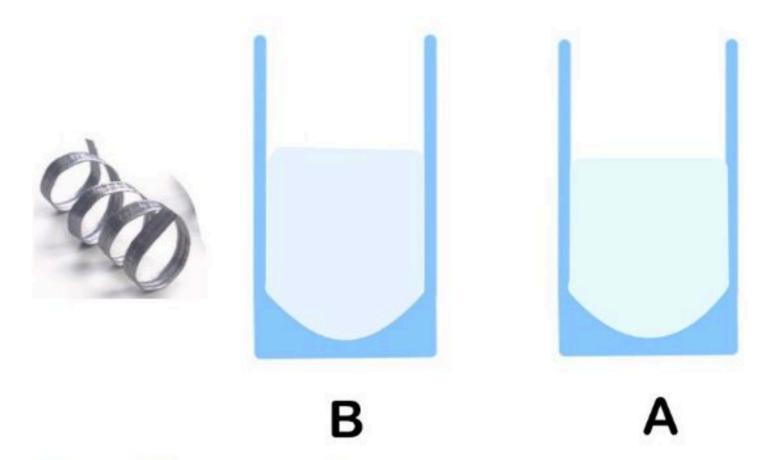
تفاعل حمض مع قاعدة NaCl + H₂O HCI + NaOH قاعدة ممض ملح ماء تفاعل حمض مع فلز MgCl₂ + H₂ 2HCI + Mg غاز الهيدروجين فلز تفاعل حمض مع ملح الكربونات 2HCI + K₂CO₃ → 2KCI + H₂O + CO₂ حمض ملح كرىونات الكرىون



تفاعل حمض مع قاعدة

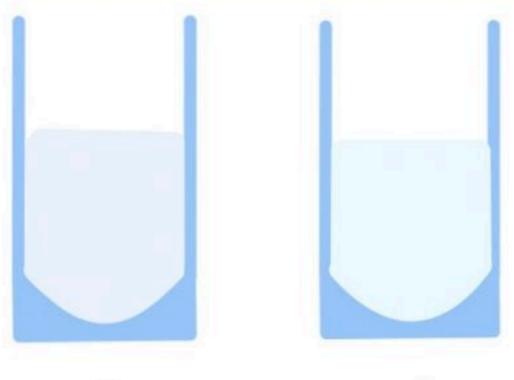
تفاعل قاعدة مع أملاح الأمونيوم

أمامك محلول A و محلول B و فلز الماغنيسيوم أيهما حمضي و أيهما قاعدي؟



- يتم إضافة شريط الماغنيسيوم الى كل من محلول A و محلول B فالكأس الذي يحدث به تفاعل و خروج غازات هو الحمض و الذي لا يتفاعل مع شريط الماغنيسيوم هو قاعدة

أمامك محلول A و محلول B وكربونات البوتاسيوم أيهما حمضي و أيهما قاعدى؟

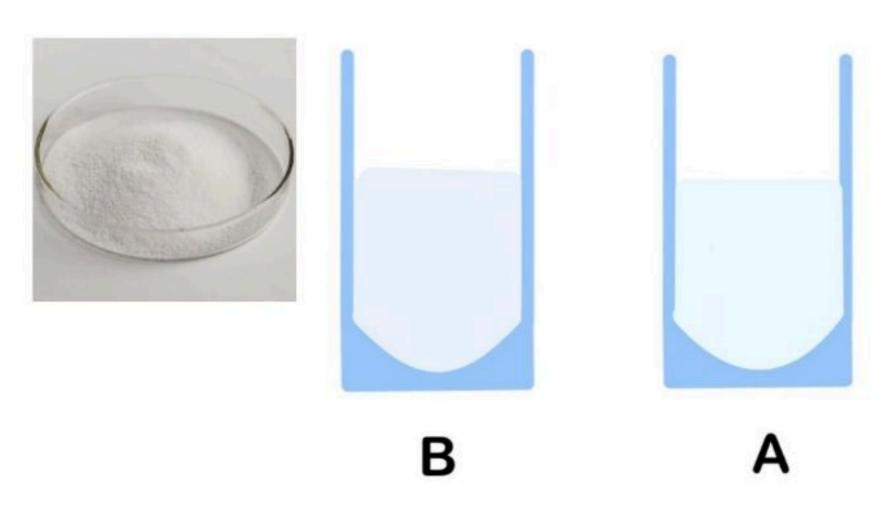


В

A

- يتم إضافة كربونات البوتاسيوم الى كل من محلول A و محلول B فالكأس الذي يحدث به تفاعل و خروج غازات هو الحمض و الذي لا يتفاعل مع كربونات البوتاسيوم هو قاعدة

أمامك محلول A و محلول B و كلوريد الأمونيوم أيهما حمضي و أيهما قاعدي؟



- يتم إضافة كلوريد الأمونيوم الى كل من محلول A و محلول B فالكأس الذي يحدث به تفاعل و خروج غازات هو قاعدة و الذي لا يتفاعل مع كربونات البوتاسيوم هو حمض