

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف الدرس (1-3) التفاعلات الكيميائية حسب نوعها

[موقع المناهج](#) ⇨ [ملفات الكويت التعليمية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

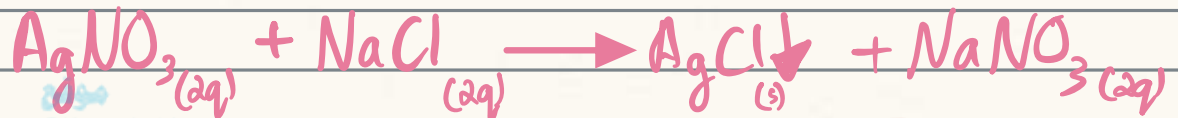
مذكرة المثالي الإثرائية	1
تعريف وتعاليل	2
بنك اسئلة	3
مذكرة كيمياء	4
مذكرة الورقة التقويمية	5

الدرك (1-3) التفاعلات الكيميائية حسب نوعها: Types of Chemical Reactions

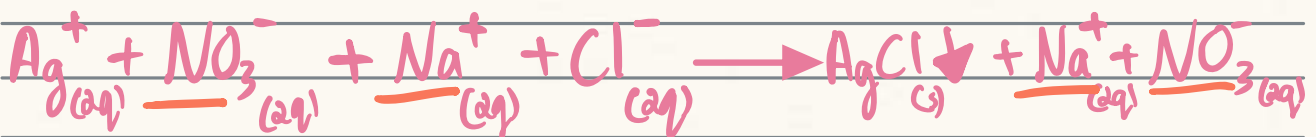
تفاعلات الترسيب: تفاعل يحدث عند خلط محلولين مائيين كحجين مختلفين

كأيون الفلز لاخذ الكاتيون \downarrow مع الأنيون سالب مكون أيون جديد لا يذوب في الماء.

تفاعل غير متجانس:



المعادلة الأيونية الكاملة: يفتك بأيونات



المعادلة الأيونية الكاملة: المعادلة التي تظهر جميع المواد الذائبة في صورتها الحقيقية بأيونات حرة في المحلول.

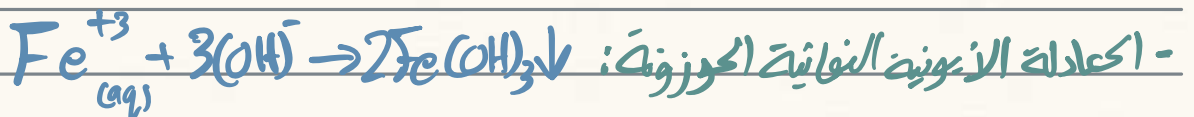
المعادلة الأيونية النهائية: في طرفي الأيونات المتفرجة

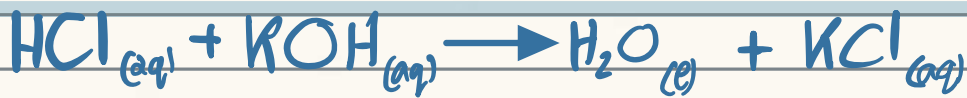


الأيونات المتفرجة: أيونات لا تشارك أو تتفاعل خلال تفاعل كيميائي.

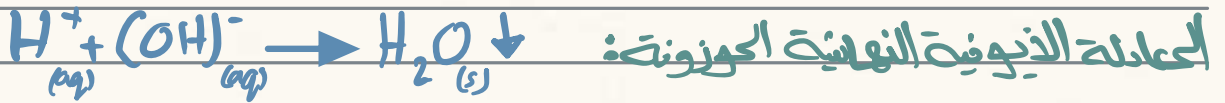


- الأيونات المتفرجة: Cl^- , Ca^{+2}

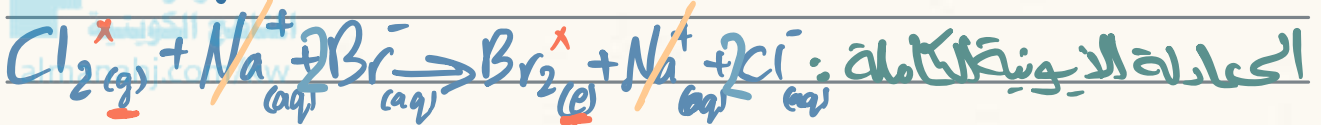




الأيونات المتفرجة: Cl^- , K^+



المعادلة الأيونية النهائية الكوزونية:



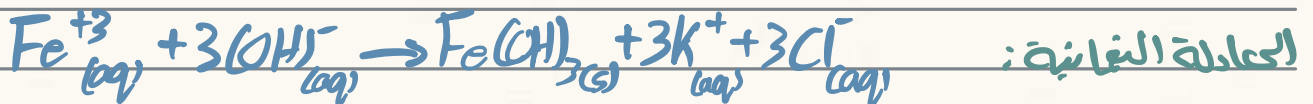
الأيونات المتفرجة: Na^+



المعادلة الأيونية النهائية الكوزونية:



الأيونات المتفرجة: 3Cl^- , 3K^+



المعادلة النهائية:

تفاعلات تكوين غاز:

لحظة حدوث التصادم:

اشعال ازيد الصوديوم (اللب) كوربانياً - يتفكك موله غاز N_2 بجاذب كيمس البوك اميد فينتج



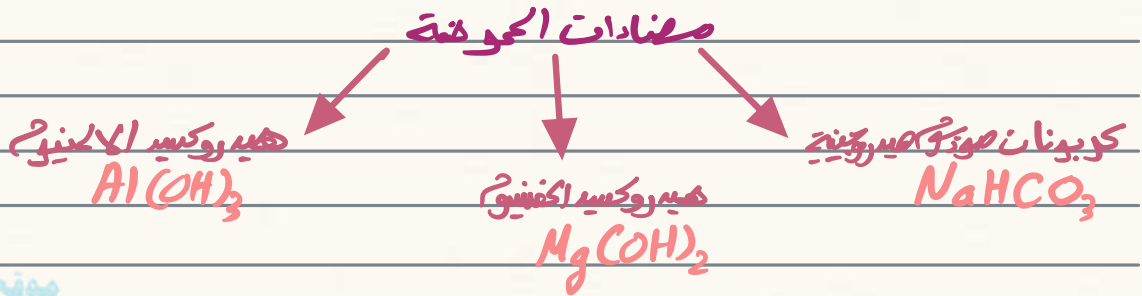
تفاعل غير متجانس

علك: يستخدم ازيد الصوديوم في الوسائد العوانية (وسادة امان) في السيارات.

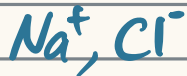
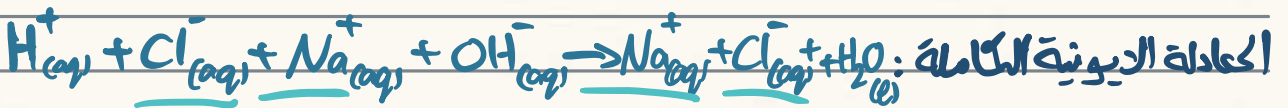
يشعل كوربانياً لحظة الاصطدام فيفكك موله غاز نيتروجين N_2 ينفخ كيمس بوك اميد بسرعته.

تفاعلات الذمات والقواعد: ماء + ملح → قاعة + حمض

- تفرد الكعدة حمض الهيدروكلوريك HCl ساد في عملية الامح.
- \uparrow HCl في الكعدة بسبب قشيانا وحرقة "الحموضة"



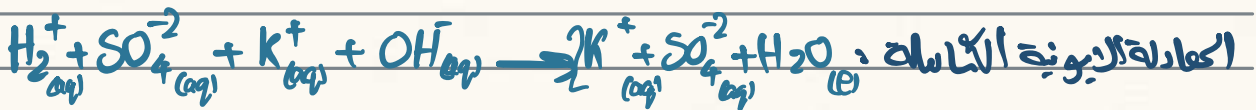
موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/



الايونات المتفرجة:



الكعادة الايونية للنفائض.



الايونات المتفرجة:



الكعادة الايونية للنفائض.