

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف امتحان نهاية الفصل الثاني

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف الثاني عشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر المتقدم



روابط مواد الصف الثاني عشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[كل ما يخص الاختبار التكويني لمادة ال للصف الثاني عشر يوم
الثلاثاء 11/2/2020](#)

1

[دليل المعلم الفصل الثاني](#)

2

[كيمياء مراجعة نهائية في الكيمياء الكهربائية](#)

3

[كيمياء الكيمياء الكهربائية ملخص البطاريات الأولية الحافة](#)

4

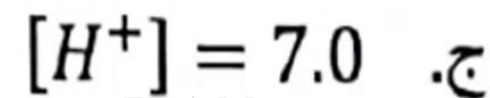
[كيمياء اول ثلاث دروس](#)

5

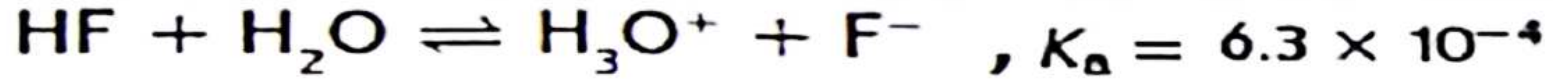
6. يُمكن التمييز بين محاليل الأحماض والقواعد بالمختبر العلمي وبطريقة آمنة من خلال:

- أ. التذوق فالحمض له طعم لاذع والقاعدة لها طعم مر
- ب. تناول القواعد كمواد مضادة للحموضة
- ج. اللمس فالقاعدة لها ملمس لزج
- د. التفاعل مع صبغة تباع الشمس

7. أي العلاقات التالية تعبر عن المحلول المتعادل؟



8. فيما يتعلق بالتفاعل المتزن التالي ، لماذا يتجه اتزان التآين بعيدًا إلى اليسار؟



- أ. القاعدة H_2O تمتلك جذبًا أكبر بكثير بالنسبة لأيون H^+ مقارنة مع القاعدة المرافقة F^-
- ب. قيمة K_a مرتفعة للحمض فيتجه نحو الجزيئات غير المؤينة
- ج. HF حمض قوي وقاعدته المرافقة F^- ضعيفة
- د. القاعدة المرافقة F^- أقوى من القاعدة H_2O فتجذب الأيون H^+ أكبر من القاعدة H_2O

K_b (298 K)	القاعدة
5.0×10^{-4}	إيثيل أمين
4.3×10^{-4}	ميثيل أمين
2.5×10^{-5}	أمونيا
4.3×10^{-10}	أنيلين

9. ما القاعدة الأقوى من بين القواعد الواردة بالجدول المجاور؟

أ. ميثيل أمين
ب. أنيلين
ج. إيثيل أمين
د. أمونيا

10. تركيز أيون الهيدروجين في الماء النقي عشرة أضعاف قيمته في ماء البحر، إذا كان $\text{pH} = 7.0$ للماء النقي ما الرقم الهيدروجيني لماء البحر؟

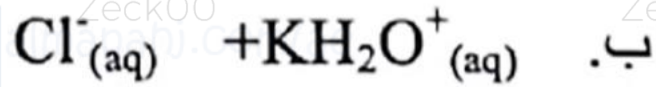
د. 8.0

ج. 7.0

ب. 6.0

أ. 0.0

11. ما المواد الناتجة من تفاعل تعادل كل من $\text{HCl}_{(aq)}$ و $\text{KOH}_{(aq)}$ ؟



1. أي الأملاح التالية يُنتج عند ذوبانه في الماء محلولاً متعادلاً ؟

أسيتات الروبيديوم

كربونات الكالسيوم

كبريتات البوتاسيوم

نترات الأمونيوم

2. ما قيمة $[OH^-]$ بوحدة mol/ L في الحليب إذا كانت $pH = 6.5$ ؟

3.2×10^{-7}

3.2×10^{-8}

5.1×10^{-7}

4.6×10^{-8}

3. فيما يتعلق بالتفاعل المتزن التالي أي العبارات التالية صحيحة؟



✗ $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ حمض قوي

✗ القاعدة $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ أقوى من القاعدة H_2O

✗ يتجه اتزان التآين بعيداً إلى اليمين

✗ القاعدة $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ أضعف من القاعدة H_2O

8. ما الذي يُفسر حدوث فقاعات عند إضافة محلول حمض الأستيك إلى كربونات الصوديوم الهيدروجينية؟

إنتاج $H_2(g)$

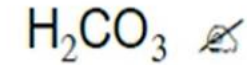
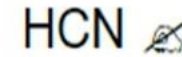
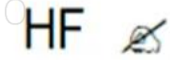
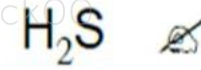
إنتاج $CO_2(g)$

إنتاج $N_2(g)$

إنتاج $O_2(g)$

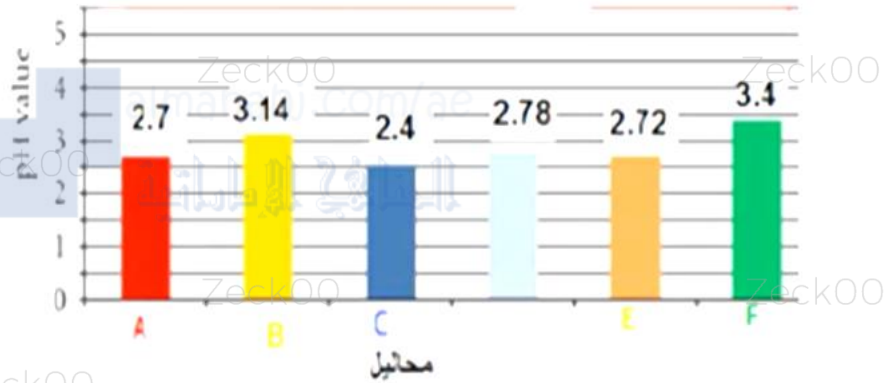
16. ما الحمض الأضعف من بين الأحماض الواردة في الجدول أدناه؟

H_2CO_3	HCN	H_2S	HF	الحمض
4.5×10^{-7}	6.2×10^{-10}	8.9×10^{-8}	6.3×10^{-4}	ثابت التأيين



20. موظقًا الرسم المجاور، بناءً على تركيزي أيون H^+ . ما هو عدد مرات الزيادة في حمضية المحلول الأكثر

حمضية عن المحلول الأقل حمضية؟
درجة الحموضة لمحاليل مختلفة



500

1000

100

10