



الفصل الدراسي الأول للعام 2025/2026

الصف: التاسع

الكيمياء

ورقة عمل نهائية

اسم الطالب:

2025 / 12 / 1

اليوم والتاريخ:

السؤال الأول : أكمل الجدول التالي :

صنف الملح	الملح الناتج	القاعدة	الحمض
		LiOH	HF
		NH ₃	HBr
		NaOH	HCl
		KOH	HCN

السؤال الثاني : إملأ الجدول التالي للمقارنة بين الحمض والقواعد

القاعدة	الحمض	المادة
		وجه المقارنة
		الأيونات الناتجة
		قيمة PH
		توصيل التيار الكهربائي

السؤال الثالث : يمثل الجدول التالي بعض المحاليل وقيم pH لكل منها

M	W	Z	Y	X	المحلول
5	9	7	1	13	pH

- (1) صنف المحاليل إلى (حموض ، قواعد ، متعادل)
- (2) أي المحاليل يعتبر الحمض الأضعف
- (3) أي المحاليل يعتبر القاعدة الأقوى
- (4) محلول الذي يكون تركيز H^+ فيه الأكبر
- (5) أي المحاليل يمكن اعتباره ماء نقي
- (6) أيهما يوصل التيار الكهربائي بشكل أفضل محلول W أم X

السؤال الرابع : فسر ما يلي :

أ) يعتبر ثاني أكسيد الكبريت SO_2 أكسيداً حمضيّاً (ادعم اجابتك بالمعادلات)

ب) يجب الحذر عند التعامل مع محليل الحموض والقواعد

ج) توصل محليل الحموض القوية التيار الكهربائي بشكل أفضل من الحموض الضعيفة

السؤال الخامس : 1) اذكر 3 من خصائص الحموض

2) اذكر 3 من خصائص القواعد

السؤال السادس : لديك 4 محليلات متساوية التركيز للمواد التالية (HCl , HF , KOH , NH₃)

(7 علامات)

أجب عن الأفرع التالية

1) أيهما يوصل التيار الكهربائي بشكل أفضل NH₃ أم KOH

2) ما لون كاشف تباع الشمس لمحلول HCl

3) أكتب معادلة تفاعل NH₃ مع الماء

4) أي المحاليل ينتج كمية أكبر من OH⁻ عند تأينه في الماء

5) أي المحاليل يعتبر حمض قوي

6) أي المحاليل له أعلى PH

السؤال السابع : إملأ الجدول التالي للمقارنة بين الكواشف

قاعدٍ	حمضٍ	المحلول
		الكافش
		فينولفاتلين
		تابع الشمس

السؤال الثامن : أجب عن الأسئلة التالية ب HF أو HCl أو

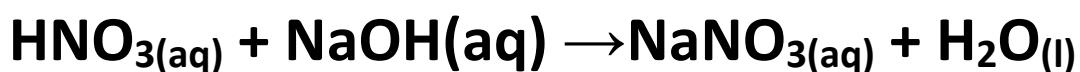
1) الحمض الذي يوصل التيار الكهربائي بشكل أفضل

2) الحمض الذي ينتج أقل تركيز من H^+

3) محلول الذي له أقل pH

5) محلول الذي يتفاعل مع الفلزات بشكل أسرع

السؤال التاسع: يتفاعل حمض النيتريك HNO_3 مع هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ حسب المعادلة :



1) أكتب المعادلة الأيونية

2) أكتب المعادلة الأيونية النهائية