

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



اختبار نهائي كيمياء 3 مسارات

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الثالث الثانوي](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 18:38:03 2023-10-31

التواصل الاجتماعي بحسب الثالث الثانوي



المزيد من الملفات بحسب الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

[أسئلة تقييم مميزة كيمياء 3](#)

1

[أوراق عمل شاملة](#)

2

[رابط تحميل كتاب الكيمياء 3 مسارات](#)

3

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية

١٠	الحركة العشوائية لجسيمات المذاب في المخاليط تسمى.....				١
	أ - الموجية	ب - المستقيمة	ج - البراونية	د - الدائرية	
	إذا كان تركيز ايون الهيدروكسيد 1.0×10^{-6} عند درجة حرارة 298 K فان قيمة PH و POH هي				٢
	أ - PH= 11.6 ,POH=2.4	ب - PH = 4.8 , POH= 8.2	ج - PH= 7 , POH=6.4	د - POH =6 ,PH =8	
	كاثود الخلية الجافة عبارة عن عمود.....				٣
	أ - كربون	ب - الخارصين	ج - صوديوم	د - نحاس	
	حسب قاعدة بر ونستد - لورى اذا كان OH^- قاعدة فإن الحمض المرافق لها هو				٤
	أ - H_3O^+	ب - O^{--}	ج - H_2O_2	د - H_2O	
	المخلوط المعلق يمكن فصله				٥
	أ - بالتقطير	ب - بالمغناطيس	ج - بالترشيح	د - بالتبلور	
	المعامل الصحيح في الفراغ لكي تتزن المعادلة في وسط حمضي للتفاعل التالي $\text{.....H}^+ + \text{Cu} + 2\text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$				٦
	أ - 6	ب - 2	ج - 4	د - 1	
	إذا احتوى حوض الاسماك على 3.6 g NaCl لكل 100mg ماء فان النسبة المئوية بدلالة الكتلة لكلوريد الصوديوم في المحلول				٧
	أ - % 5.3	ب - % 33.5	ج - %53.5	د - %3.5	
	-- في التفاعل التالي $\text{Zn} + \text{Cu}^{++} \rightarrow \text{Zn}^{++} + \text{Cu}$ اذا علمت ان $E^0_{\text{Zn}^{++}} = -0.762\text{V}$, $E^0_{\text{Cu}^{++}} = +0.342\text{V}$ فان فرق جهد الخلية الكلي يساويV				٨
	أ - 0.32	ب - 1.1	ج - 0.11	د - 11	
	أذابه 1 mol من كلوريد الالمونيوم AlCl_3 في 1 kg من الماء ينتج عنه من الايونات				٩
	أ - 1 mol	ب - 2 mol	ج - 3 mol	د - 4 mol	
	أحد الاملاح التالية ينتج محلول حمضي				١٠
	أ - NH_4Cl	ب - KF	ج - NaNO_3	د - NaCl	

السؤال الثاني : ضع علامة (√) امام العبارات الصحيحة وعلامة (x) امام العبارات الخاطئة

١١

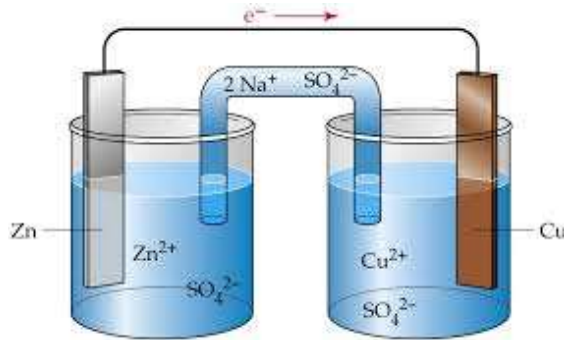
م	العبارة	العلامة
١	تزداد ذائبية الغازات في السوائل بارتفاع درجة الحرارة	()
٢	حسب نموذج لويس فإن NH ₃ يعتبر حمض اذا كان (N = 7 , 1=H)	()
٣	عدد مولات المذاب تقل عند تخفيف المحلول المركز	()
٤	العناصر ذات الكهروسالبية المنخفضة عوامل مختزلة قوية	()
٥	يدعى المزيج من مادتين نقيتين او اكثر تحتفظ فيه كل مادة بخصائصها الكيميائية بالمخلوط	()
٦	مواد تقاوم التغير في قيمة الـ PH عند اضافة كميات محددة من الاحماض والقواعد تدعى المواد المترددة	()
٧	عملية احاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب تسمى الذوبان	()
٨	البطاريات الاولية لا يمكن اعادة شحنها	()
٩	المخلوط الغروي لا يترسب ولا يمكن فصل مكوناته المتجانسة بالترويق او الترشيح	()
١٠	يسير التيار الكهربائي من القطب السالب الى القطب الموجب في خلية التحليل الكهربائي	()
١١	عدد التأكسد لعنصر الكبريت الموجودة في المركب H ₂ SO ₃ يساوي -2	()
١٢	يوجد الخارصين في الخلية القلوية على هيئة مسحوق هينة	()

السؤال الثالث (أ) علل لما يلي :- الجبس لا يذوب في الماء.

٨

ب - من خلال الرسم للخلية الجلفانية اجب عما يلي

١ - العامل المؤكسد..... ٢ - العامل المختزل ٣ - رمز الخلية الاتود



ج - اكتب المصطلح العلمي المناسب فيما يلي (الكواشف - البطارية - تأثير تندال)

١ - خلية جلفانية او اكثر من عبوة واحدة تنج التيار الكهربائي

٢ - قدرة جسيمات المخاليط على تشتت الضوء

٣ - اصباغ التي تتأثر الوانها بالمحاليل الحمضية والقاعدية.....

انتهت الاسئلة

