



جامعة أسيوط

كلية العلوم / قسم الكيمياء

دور يناير ٢٠١٦ م

الزمن : ٣ ساعات

إمتحان الكيمياء التحليلية للفرقة الثانية بكلية التربية (شعبة الكيمياء)

أولاً: السؤال الأول:..... (إجباري - ٣٠ درجة)

(أ) ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة غير الصحيحة فيما يلي: (١٠ درجات)

١- في تفاعلات الأكسدة والاختزال تنتقل الإلكترونات من العامل المؤكسد الى العامل المختزل.

٢- يتفاعل حمض الهيدروكلوريك مع كربونات الصوديوم على مرحلة واحدة.

٣- عند نقطة التكافؤ في معايرة أيون الكلوريد بنترات الفضة يكون $[Ag^+] = [Cl^-]$.

٤- يتغير مدى الدليل اعتماداً على تركيزه.

٥- في معايرة موهر يستخدم كلوريد الحديد الثلاثي كاشفاً.

(ب) إذا أذيب 0.18 مول من كلوريد الأمونيوم في لتر واحد من الأمونيا تركيزه 0.1 M فما تركيز H_3O^+

في المحلول علماً بأن K_b للأمونيا يساوي 1.8×10^{-5} . (5 درجات)

(ج) عند معايرة 100 ml من محلول حمض الهيدروكلوريك (0.05 N) بمحلول هيدروكسيد الصوديوم (0.1 N).

١- إحصب الرقم الهيدروجيني للمحلول:

٢- بعد إضافة (25 ml) من القلوي ٣- عند نقطة التكافؤ

٤- بعد إضافة (50.1 ml) من القلوي. (10 درجات)

(د) كم عدد جرامات هيدروكسيد الصوديوم الصلب اللازمة للتفاعل مع 20 ml من محلول حمض

الهيدروكلوريك (0.1 N) علماً بأن الوزن الجزيئي لهيدروكسيد الصوديوم يساوي 40. (5 درجات)

ثانياً: أجب عن ثلاثة اسئلة فقط مما يلي:

السؤال الثاني:..... (25 درجة)

(أ) أذكر الأدلة المستخدمة في المعايرات الأتية مع رسم منحنيات المعايرة: (9 درجات)

١- معايرة حمض الخليك مع هيدروكسيد الصوديوم.

٢- معايرة أيونات الحديدوز بواسطة برمنجنات البوتاسيوم.

(ب) علل لما يلي: (9 درجات)

١- لا تستخدم أحماض HCl او H_2SO_4 كوسط حامضي في معايرات الترسيب بطريقة فولهارد.

٢- عند معايرة أيون الكلوريد بواسطة نترات الفضة في الوسط القاعدي قد يظهر راسب أسود.

٣- إضافة سائل عضوي مثل النيتروبنزين بعد إضافة نترات الفضة في معايرة الكلوريد بطريقة فولهارد.

(ج) ما هو تركيز محلول من النيكل حجمه 20 ml إذا احتاج لمعايرته 10.15 ml من محلول EDTA

تركيزه 0.1 M. (7 درجات)

السؤال الثالث:..... (25 درجة)

(أ) عرف مايلي: الأكسدة - المحلول المنظم - نقطة التكافؤ - درجة التركيز المكافئة. (12 درجات)

(ب) عرف مدى الدليل - كيف يمكنك حساب مدى الدليل HIn بمعلومية ثابت التفكك له. (6 درجات)

(ج) ما هي قيمة الرقم الهيدروجيني عند نقطة التعادل إذا تم معايرة 35 ml من محلول الامونيا تركيزه 0.2

M بواسطة محلول من حمض الهيدروكلوريك تركيزه 0.1 M (علماً بأن $K_b(NH_3) = 1.8 \times 10^{-5}$).

(7 درجات)

بأقى الأسئلة بالخلف

السؤال الرابع:(25 درجة)

- (أ) في تفاعلات الأكسدة و الاختزال يتغير الوزن المكافئ لبرمنجنات البوتاسيوم مع تغير الرقم الهيدروجيني لوسط التفاعل - أشرح العبارة السابقة موضحاً إيجابتك بالمعادلات مع توضيح خطوات وزن المعادلات في كل حالة (9 درجات)
- (ب) أشرح نظرية عمل الدليل القاعدي InOH المستخدم في تفاعلات التعادل. (9 درجات)
- (ج) ماهي قيمة الرقم الهيدروجيني لمحلول أمونيا تركيزه 0.075 مولار إذا علمت أن K_b للأمونيا هو 1.8×10^{-5} . (7 درجات)

السؤال الخامس:(25 درجة)

- (أ) عرف المصطلحات الآتية واذكر مثال واحد لكل منهم: (9 درجات)
 ١- قواعد لويس
 ٢- أحماض بروستد
 ٣- الأدلة الذاتية
- (ب) اشرح طريقة فاجان لتحديد نقطة التكافؤ في تفاعلات الترسيب. (6 درجات)
- (ج) 50 ml من محلول كلوريد الصوديوم تركيزه 0.1M تم معايرتها مع محلول 0.1M من نترات الفضة. إذا علمت أن ثابت حاصل الإذابة لكلوريد الفضة هو 1.56×10^{-10} . احسب تركيز أيون الكلوريد عند إضافة الحجم التالية من نترات الفضة: (10 درجات)
 ١- 0 مل
 ٢- 49.9 مل.
 ٣- عند نقطة التكافؤ.
 ٤- 60 مل.

انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق

د/ أحمد بيومي محمد

السؤال السادس:(25 درجة)

- (أ) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (ب) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (ج) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (د) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول

السؤال السابع:(25 درجة)

- (أ) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (ب) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (ج) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول
- (د) (3 درجات) اشرح باختصار دور كل من: ١- الأيونات الحرة في المحلول ٢- الأيونات المزدوجة في المحلول ٣- الأيونات المزدوجة في المحلول

مساعد مدرس الكيمياء

٢. من تطبيقات نظرية ثورنديك ان الاختبارات (الامتحانات)

أ- تأثيرها سلبى ب- تأثيرها مهم و ايجابي ج- ليس لها اي تأثير

٣. استخدام الطالب لاساليب التعلم الذاتى و محاولة ربط ما تعلمه بخبراته السابقة يعد تعلم

أ- بالاكشاف قائم على الحفظ ب- بالاكشاف قائم على المعنى ج- بالاستقبال قائم على المعنى

٤. قمع السلوك المنحرف لشخص ما نتيجة رؤية القدوة تعاقب لنفس السلوك يطلق عليه.....

أ- التعلم بالتقليد ب- كف السلوك ج- اطلاق السلوك

٥. من قواعد الادراك عند الجشطلت

أ- الشكل و الارضية ، التشابه ب- الاعلاق و اعادة التنظيم و انتقال الاثر ج- الاستبصار يستبعد ضيق الافق

٦. عرض الخبرات الجديدة للمتعلمين مع ربطها بالخبرات السابقة يطلق عليه تعلم

أ- بالاستقبال قائم على الحفظ ب- بالاكشاف قائم على المعنى ج- بالاستقبال قائم على المعنى

٧. يحدث نتيجة دخول معلومات جديدة إلى المخ لها صلة بالمعلومات السابقة المخترنة في البنية

المعرفية

أ- المعنى ب- النموذج التعليمى ج- التعلم ذى المعنى

٨. مدح المعلم و تشجيعه باستمرار لطالب شديد الخجل و ذلك امام الاخرين ، يعتبره الطالب.....

أ- مكافأة ب- عقاب ج- ليس له قيمة او تأثير

٩. هي تلك العملية الشاملة التى يحاول بها الفرد اتخاذ الدور و الاتجاه و المشاعر الخاصة بشخص آخر

أ- التوحد ب- التقليد ج- المحاكاة

١٠. كل مما يلى من مزايا التعلم بالاستبصار ما عدا....

أ- يتم الاحتفاظ به لفترة ب- الحل خالى من الاخطاء ج- يحدث تدريجياً

١١. تقديم قطعة حلوى للطفل عقب قيامه بسلوك حسن يعتبر.....

أ- تعلم ثوابى ب- تعلم بالاستقبال ج- تعلم ذو معنى

١٢. يرى أوزوبل ان اسلوب التعلم بالاستقبال (اللقاء) يودى إلى تذكر.....

أ- أفضل و إعاقة لانتقال أثر التدريب ب- أفضل و تقوية لانتقال أثر التدريب ج- أقل و إعاقة لانتقال أثر التدريب

١٣. يرى برونر أن نماذج التعلم تتصف بطابع.....

أ- توجيهى ب- وصفى ج- مختلط

١٤. " التحكم....." هو احد أنظمة ضبط السلوك يفترض أن التغذية الراجعة التى يتلقاها المتعلم نتيجة

سلوكه تحدد ما إذا كان السلوك سيحدث مرة أخرى ام لا.

أ- الرمزى ب- بالمنبه ج- بنتائج التعلم

١٥. يكون السلوك عندما يتكون من استجابات تبعث من الكائن الحى دون أن تكون محكومة أو

مضبوطة بمثيرات محددة و معروفة على نحو مسبق

أ- اشكلى ب- اجرائى ج- استجابى

١٦. خطة يمكن استخدامها أو الاستعانة بها بشكل أساسى لاعداد منهج دراسى و لتوجيه عملية التعليم فى

الصف الدراسى

أ- المنظمات المعرفية للعقل ب- نماذج التعلم ج- نموذج التعليم

١٧. الافعال الانعكاسية تخضع للتحكم.....

أ- بواسطة ناتج التعلم ب- الرمزى ج- بواسطة منبه

١٨. معظم استجابات السلوك الاستجابى هي من النوع.....

أ- اللارادى ب- الارادى ج- الاجرائى

١٩. التأخر فى الثواب أو العقاب بالنسبة للتلاميذ داخل الفصل..... فى التأثير من النتائج المباشرة السريعة

أ- أقل ب- اكبر ج- لا يحدث فرق

٢٠. مجموعة من الاجراءات التى يمارسها المعلم فى الوضع التعليمى و تتضمن تصميم المادة و أساليب و

طرق تقديمها و معالجتها

أ- النموذج التعليمى ب- نماذج التعلم ج- ليس مما سبق

قم بتسليم ورقة الاجابة مع ورقة الأسئلة بعد كتابة بياناتك على ورقة الأسئلة انتهت الأسئلة نمباني بالتوفيق



امتحان نهائي الفصل الدراسي الاول للعام الجامعي ٢٠١٥/٢٠١٦ م
الفرقة : الثانية كلية التربية - شعبة كيمياء

الزمن : ساعتين

التاريخ : ٢٠١٦/١/١٠

اسم المقرر : جبر خطي وعام

أجب عن الاسئلة الآتية :- (الدرجة الكلية ٩٠ درجة موزعة بالتساوي على الأسئلة)

(١) (أ) عرف الأساس للفضاء الخطي ثم أثبت أن المجموعة $S = \{v_1, v_2, v_3\}$ تكون أساساً للفضاء

R^3 إذا كان $v_1 = (1, 2, 1)$, $v_2 = (2, 9, 0)$, $v_3 = (3, 3, 4)$ مجموعة من المتجهات في R^3 .

(ب) عرف الضرب الداخلي على فضاء خطي ثم أثبت أن : $\langle u, v \rangle = 6u_1 v_1 + 2u_2 v_2$ هو

ضرب داخلي على R^2 حيث $v = (v_1, v_2)$ $u = (u_1, u_2)$

(٢) (أ) إذا كان v فضاء ضرب داخلي. أثبت أن : $\|u+v\|^2 + \|u-v\|^2 = 2\|u\|^2 + 2\|v\|^2$

(ب) استخدم الضرب الداخلي في إيجاد قيمة $\langle p, q \rangle = \int_{-1}^1 p(x) q(x) dx$

إذا كانت : $p = x$, $q = e^x$

(٣) (أ) استخدم متباينة كوشي- شوارتز في إثبات المتباينة : $\|u+v\| \leq \|u\| + \|v\|$

(ب) إذا كان R^3 له الضرب الداخلي الآتي : $\langle u, v \rangle = u_1 v_1 + 2u_2 v_2 + 3u_3 v_3$ استخدم

عملية جرام - شמידت لتحويل $u_1 = (1, 1, 1)$, $u_2 = (1, 1, 0)$, $u_3 = (1, 0, 0)$ إلى أساس عياري متعامد.

(٤) (أ) عرف التحويل الخطي ثم حدد ما إذا كانت $F : R^3 \rightarrow R^2$ المعرفة كالتالي تحويلاً خطياً أم لا :

$$F(x, y, z) = (2x + y, 3y - 4z)$$

(ب) أوجد القيم والمتجهات الذاتية للمصفوفة

$$A = \begin{bmatrix} 4 & 1 & 0 \\ 1 & 4 & 0 \\ 0 & 0 & 3 \end{bmatrix}$$

د/ حمدي نور الدين



امتحان نهائي الفصل الدراسي الاول ٢٠١٥/٢٠١٦ م

الدرجة الكلية : ٩٠ درجة

للفرقة : ثانية تربوية عام (شعبة الكيمياء)

الزمن : ساعتان

مسمى المقرر: رياضيات (٢) - تفاضل و تكامل متقدم

اجب عن ثلاثة فقط مما يأتي : (٣٠ درجة لكل سؤال : ١٥ درجة عن كل فقرة)

١- أ) إذا كانت $z = \sin^{-1}\left(\frac{f(xy)}{x}\right)$ فاثبت ان $xz_x - yz_y + \tan z = 0$ (حيث f دالة اختيارية لمتغيرها).ب) حقق نظرية جرين في المستوي للتكامل $\oint_c (2xy - x^2)dx + (x + y^2)dy$ حيث c منحنى مقفل للمنطقة المحدودة بالمنحنى $y = x^2$, $y^2 = x$ والمأخوذ في الاتجاه الموجب .٢- أ) ابحث وجود النهايات العظمى أو الصغرى للدالة $f(x, y) = x^3 - 3xy + y^3$.ب) حدد المنطقة المأخوذ عليها التكامل $I = \int_0^{\frac{\pi}{2}} \left(\int_0^y \cos 2y\sqrt{1 - k^2 \sin^2 x} dx \right) dy$ ثم بعكس ترتيب التكامل أوجد قيمته .٣- أ) احسب قيمة التكامل الثلاثي $\int_0^{\frac{\pi}{2}} \int_0^{\frac{\pi}{2}} \int_0^{\sin z} x^2 \sin y dx dy dz$ ب) إذا كانت $u = f(x, y)$ حيث $x = r \cos \theta$, $y = r \sin \theta$ فاثبت ان :

$$(u_r)^2 + \frac{1}{r^2} (u_\theta)^2 = (u_x)^2 + (u_y)^2.$$

٤- أ) أوجد مفكوك تايلور للدالة $f(x, y) = x^2y + 3y - 2$ حول النقطة $(1, 2)$.ب) أوجد متسلسلة فوريير للدالة $f(x) = x^2$, $-\pi < x < \pi$ ثم استنتج ان $\sum_{n=1}^{\infty} \frac{1}{n^2} = \frac{\pi^2}{6}$ (حيث 2π هي دورة الدالة $f(x)$).



كلية التربية

قسم المناهج وطرق التدريس

أسئلة الاختبار في ٦ صفحات

الفرقة: الثانية

الشعبة: كيمياء + فيزياء

المادة: علوم بيئية ١

الزمن: (ساعتان)

اليوم والتاريخ:

الشعبة:

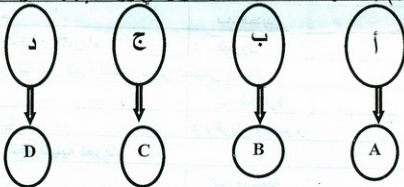
رقم الجلوس:

الاسم:

اختبار الفصل الدراسي الثاني للعام الجامعي ٢٠١٥/٢٠١٦م

الاختبار من متعدد (٣٠ سؤالاً) (٣٠ درجة)

(ظلل) إجابة واحدة صحيحة لكل سؤال في ورقة الإجابة المرفقة



١- من العناصر الغذائية الضرورية الكبرى لنمو النبات :

أ. الحديد	ب. البورن
ج. المنجنيز	د. الكربون

٢- من العناصر الضرورية الصغرى لنمو النبات :

أ. الكبريت	ب. البوتاسيوم
ج. النحاس	د. الهيدروجين

٣- يعمل الدبال على

أ. تماسك حبيبات التربة الخفيفة	ب. تفكك حبيبات التربة الثقيلة
ج. زيادة قدرة التربة على الاحتفاظ بالماء	د. جميع ما سبق

٤- من اسباب ظاهرة موت الغابات :

أ. المطر الحمضي	ب. الضباب
-----------------	-----------

جـ. زيادة نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون	د . جميع ما سبق
٥- يتم تحديد نوع التربة حسب	
أ. الرقم الهيدروجيني	ب. صلابتها
جـ. ليونتها	د . كل ماسبق
٦- يزداد تركيز غاز ثاني اكسيد في . . .	
أ. الاجواء الرطبة	ب. الاجواء الحارة
جـ. الاجواء المعتدلة	د . فترات الصباح الباكر
٧- لم يكن للإنسان أي تأثير على البيئة في مرحلة	
أ. الجمع والصيد البدائية	ب. الجمع والصيد المتقدمة
ج- الرعي والزراعة البدائية	د . الزراعة المتقدمة
٨- يستخدم مصطلح الاحياء للدلالة علي الموجوة في حيز محدد	
أ. الغذاء	ب. المياه والتربة
جـ. المناخ	د . كل ماسبق
٩- تمتاز المكونات الحية للنظام البيئي الطبيعي بوجود	
أ. الامونيوم	ب. الحديد
جـ. محطات توليد الكهرباء	د . البترول
١٠- تمتاز المكونات غير الحية للنظام البيئي الطبيعي بوجود	
أ. التكاثر	ب. الحرارة
جـ. الرطوبة	د . الرياح والضوء
١١- تطرأ على النظم البيئية تغيرات	
أ. يومية	ب. موسمية
جـ. سنوية	د . جميع ما سبق
١٢- يتكون الضباب الحمضي	
أ. بالقرب من سطح الارض	ب. بطبقات الجو العليا
جـ. بالقرب من سطح البحر	د . بالمناطق الصحراوية
١٣- غالبا ماتكون السلاسل الغذائية علي اليابسة	
أ. طويلة	ب. قصيرة
جـ. مستقرة	د . غير مستقرة
١٤- الاعماق السحيقة في البحار تعتبر نظام بيئي	
أ. كامل	ب. غير كامل
جـ. احيائي	د . غير احيائي
١٥- عندما تتغذي المستهلكات علي المواد العضوية ينطلق غاز	
أ. اول اكسيد الكربون	ب. اول اكسيد الكبريت

جـ. ثاني اكسيد الكربون	د . ثاني اكسيد الكبريت
١٦- تؤدي الانشطة البشرية المختلفة الي احداث تغيرات في دورة	
ا-الاكسجين	ب-ثاني اكسيد الكربون
جـ. اول اكسيد الكربون	د . النيتروجين
١٧- من الاسباب التي ادت الي الحد من زيادة نسبة غاز ثاني اكسيد الكربون في الغلاف الجوي	
أ. وجود الغلاف المائي	ب. وجود التربة
جـ. وجود الطحالب	د. جميع ما سبق
١٨- صناعة النفط تلوث الهواء بـ ..	
اكاسيد الحديد	اكاسيد الكبريت
الهيدروكربونات	كل ماسبق
١٩- التفاعل بين مكونات البيئة عملية ..	
أ. مستمرة	ب.مستقرة
جـ. دورية	د. تحدث تغيرات في دورة النيتروجين
٢٠- تقوم المتطفلات واكلات اللحوم بدور في ..	
أ. حفظ التوازن البيئي	ب. الاخلل بالتوازن البيئي
جـ. الاستقرار البيئي	د. عدم الاستقرار البيئي
٢١- يساعد وجود غاز .. في طبقة التروبوسفير علي حفظ الاشعاع الارضي من التبدد	
أ. الاكسجين	ب. النيتروجين
جـ. اول اكسيد الكربون	د. ثاني اكيد الكربون
٢٢- يتركز معظم الاوزون في الغلاف الجوي في طبقة	
أ. الاستراتوسفير	ب. التروبوسفير
ج. الايوسفوسفير	د. الاكوسوسفير
٢٣- يتشكل ثالث أكسيد الكبريت مباشرة من احتراق ..	
أ. الوقود الحاوي على الكبريت	ب. حرق الفحم
جـ. صناعة المطاط	د. صناعة الحديد
٢٤-يمتص غاز الاوزون معظم الاشعة	
أ. الضوئية	ب. الفوق بنفسجية
جـ. الحمراء	د. جميع ماسبق
٢٥- كلما قل عدد الاتواع في النظام البيئي ..	
أ. قلت قدرته علي الاحتفاظ بتوازنه	ب. زادت قدرته علي الاحتفاظ بتوازنه
جـ. لا تتأثر قدرته	د. اصبح النظام كاملاً

٢٦- يرتبط تغير المناخ ب

أ. نقص الأوزون في الغلاف الجوي	ب. زيادة الأوزون في الغلاف الجوي
ج. زيادة درجة الحرارة	د. نقص درجة الحرارة

٢٧- من أهم مصادر الزئبق الجوي

أ. الاصباغ	ب. عوادم السيارات
ج. تكرير البترول	د. صناعة الأسمدة

٢٨- يتسبب تساقط الأمطار الحمضية على المسطحات المائية في

أ. زيادة حموضة مياه البحار والأنهار .	ب. نقص حموضة مياه البحار والأنهار .
ج. زيادة قلوية مياه البحار والأنهار .	د. نقص قلوية مياه البحار والأنهار .

٢٩- من أهم مصادر التلوث بالرصاص

أ. مصانع محطات الطاقة التي تعمل بالفحم	ب. المركبات الهيدروكربونية
ج. صناعة الدهانات	د. صناعة النفط

٣٠- من أسباب إصابة الإنسان بفقر الدم التسمم ب

أ. الرصاص	ب. الزئبق
ج. الكاديوم	د. المواد المشعة