امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة:الكيمياء

أجب عن جميع الأسئلة الآتية:

- استخدم الجدول الدوري المرفق عند الضرورة.
- ثابت الارتفاع في درجة غليان الماء (Kbp) =0.512°C Kg/mol

أولا : الأسئلة الموضوعية.

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:

١- الأيونان اللذان يدخلان في تركيب بلازما الدم :

أ) K^+ ، Na^+ ب) K^+ ، F^-

ج) Na^+ ، Cl^- د) K^+ ، I^-

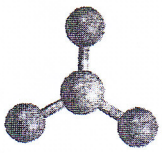
٢- مركب كتلته المولية 123 g/mol وصيغته الأولية C_2H_3N تكون صيغته الجزيئية:

أ) $C_4H_6N_2$ ب) $C_6H_9N_3$

ج) $C_8H_{12}N_4$ د) C_2H_3N

٣- الزاوية التي مقدارها 107° يمثلها الشكل الهندسي:

أ)

ب) 

ج)

د)

٤- المركب الذي تكون فيه محصلة العزم القطبي لا تساوي صفرا:

أ) BeH_2 ب) $CHCl_3$ ج) $AlCl_3$ د) H_2O_2

٥- الآتي من خصائص الوسط المائي في الأنظمة غير الحيوية ما عدا :

أ) ثبات درجة حرارة الوسط التفاعلي. ب) تحريك الجزيئات وتكوين الأيونات.

ج) زيادة فرص التقاء الجزيئات والأيونات المتفاعلة. د) زيادة السطح المعرض للتفاعل بين الجزيئات.

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع/٢

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة:الكيمياء

تابع السؤال الأول:

٦- من الجدول المقابل ، رموز المحاليل التي يمكن تصنيفها بأنها إلكتروليتية هي:

المحلول	موصل قوي للتيار الكهربائي	موصل ضعيف للتيار الكهربائي	غيرموصل للتيار الكهربائي
A	✓	-	-
B	-	✓	-
C	-	-	✓
D	-	-	✓
E	✓	-	-

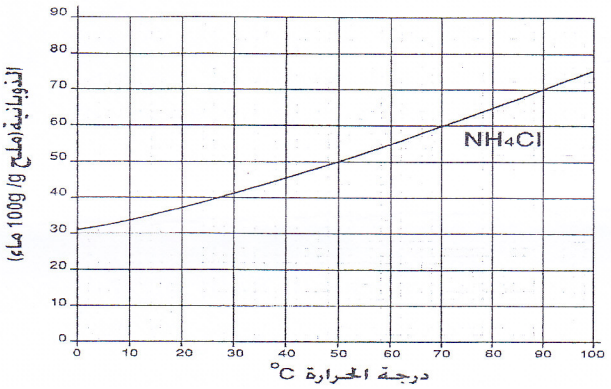
أ) A , E فقط

ب) C , D فقط

ج) B , C , D فقط

د) A , B , E فقط

٧- محلول مشبع تم تحضيره بإذابة ملح NH_4Cl في 200 g من الماء عند درجة حرارة 70°C .اعتمادا على الشكل البياني المقابل ، عند خفض درجة حرارة المحلول إلى 50°C تكون كتلة الملح المترسبة بوحدة (g) تساوي:



أ) 10 ب) 20

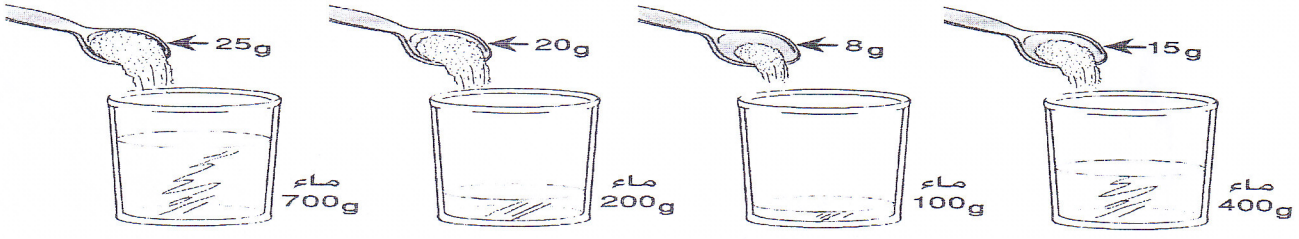
ج) 50 د) 60

٨- من خواص المحلول الحمضي:

أ) قدرته على اكتساب بروتون أو أكثر. ب) يزرق ورقة تباع الشمس الحمراء.

ج) يتصاعد غاز الأكسجين عند تفاعله مع الفلزات. د) يصبح لونه أصفر عند إضافة كاشف البروموثايمول الازرق.

٩- الأشكال أدناه توضح عملية إذابة كميات مختلفة من ملح KBr في كميات مختلفة من الماء عند درجة حرارة ثابتة، المحلول الذي سوف يسجل أكبر ارتفاع في درجة الغليان عن الماء النقي هو:



أ) ب) ج) د)

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع /٣

مدونة قبض المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء

تابع السؤال الأول:

١٠- الشكل المقابل يوضح ملصق معلومات غذائية لاحد انواع الاجبان، الوحدة المستخدمة في حساب تراكيز المكونات هي:

معلومات غذائية ((الكتلة الكلية للجبنة 150 g))	
المكونات	التركيز (%.....)
الصوديوم	4.66%
البوتاسيوم	3.33%
زنك	0.66%
الكالسيوم	12.0%

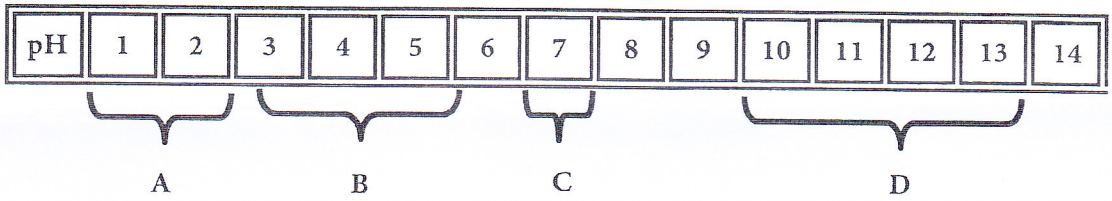
أ) (mol/L) ب) (mol/Kg)

ج) (v/v) د) (m/m)

١١- الصيغة الكيميائية لحمض الكلوريك هي :

أ) HClO ب) $HClO_2$ ج) $HClO_3$ د) $HClO_4$

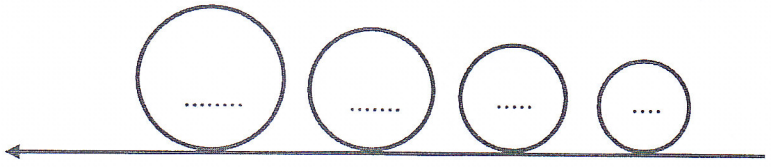
١٢- محلول مقياس القاعدية له يساوي ($pOH= -\log 1 \times 10^{-11}$) تم إضافة كمية إليه من محلول ملح حمضي التأثير. من خلال الشكل أدناه فإن قيمة pH المتوقعة للمحلول تقع ضمن المدى المشار إليه بالرمز :



أ) A ب) B ج) C د) D

السؤال الثاني:

أ) ١- رتِّب الأيونات التالية ترتيبا تصاعديا حسب نصف القطر الأيوني (Na^+ , Mg^{2+} , P^{3-} , Cl^-)



٢- اكتب خاصيتين يتميز بهما الماء باحتوائه على الرابطة الهيدروجينية.

أ- .....

ب- .....

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع /٤

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة:الكيمياء

تابع السؤال الثاني:

ب) الجدول الآتي يوضح قيمًا لطاقات التأين الأولى والثانية والثالثة لمجموعة من العناصر بوحدة KJ/mol. ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

طاقات التاين / رمز العنصر	E_1	E_2	E_3
A	496	4562	69123
B	738	1451	7733
C	578	1817	2745
D	900	1757	14849

١- ماهو رمز العنصر الذي له القدرة على فقد أول إلكترون بسهولة أكبر ؟ ولماذا؟

.....

.....

٢- فسّر: يلاحظ من الجدول بأن جميع طاقات التأين E_3 أكبر من E_2 لجميع العناصر.

.....

.....

٣- إذا كان العنصران D ، B يقعان في الدورة نفسها، فأيهما يكون نصف قطره أصغر؟

.....

٤- أكمل معادلة طاقة التأين التالية:

C + ...KJ/mol ⟶ .....+3 e^-

ج) ١- الجدول الآتي يوضح صيغ بعض الجزيئات لمركبات كيميائية ، تمعّن فيه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:

رقم الجزيء	1	2	3	4	5
الصيغة الكيميائية	CCl_2O	BeH_2	F_2O	HF	$SiCl_4$

يتبع /٥

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

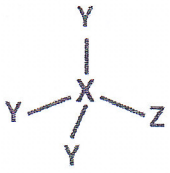
المـــــادة:الكيمياء

تابع السؤال الثاني

أ- اكتب رقم الجزيء الذي تحتوي ذرته المركزية على زوجين فقط من الإلكترونات غير مرتبطة .

.....

ب- ما صيغة الجزيء المشابه للشكل الهندسي المقابل.



.....

ج- صنِّف المركبات التالية (CCl_2O ، BeH_2 ، F_2O ، $SiCl_4$) إلى قطبية وغير قطبية .

.....

.....

٢ - استخدم طريقة لويس في تمثيل الروابط في مركب C_2N_2.

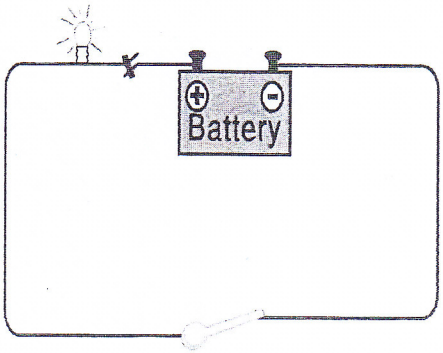
.....

.....

.....

السؤال الثالث:

أ)الشكل المقابل يوضح دائرة كهربائية مغلقة وضعت ملعقة من الفضة بين قطبيها. ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:



١- ما نوع الرابطة بين ذرات الفضة المكونة للملعقة؟

.....

.....

٢ - ماذا تتوقع لإضاءة المصباح عند استبدال صفيحة من النحاس بدلًا من ملعقة الفضة؟ فسر إجابتك.

.....

.....

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع /٦

مدونة قطن المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

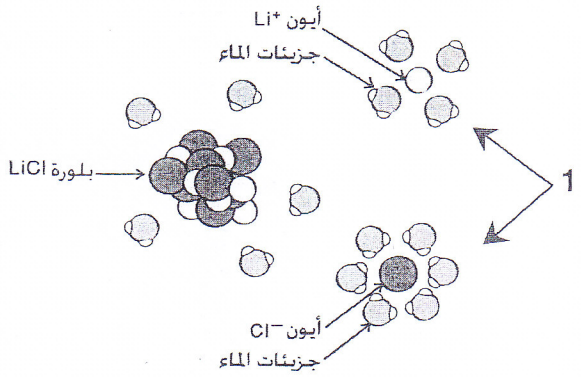
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء

تابع السؤال الثالث:

ب) الشكل المقابل يوضِّح عملية ذوبان ملح كلوريد الليثيوم



حسب المعادلة التالية:

$$LiCl_{(s)} \longrightarrow Li^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} \quad \Delta H = -36KJ/mol$$

ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية:

١- ماذا تسمى الطاقة الناتجة من العملية المشار إليها برقم (1)؟

.....

٢- ما التغيرات الحاصلة في درجة حرارة المحلول عند ذوبان الملح في الماء ؟

.....

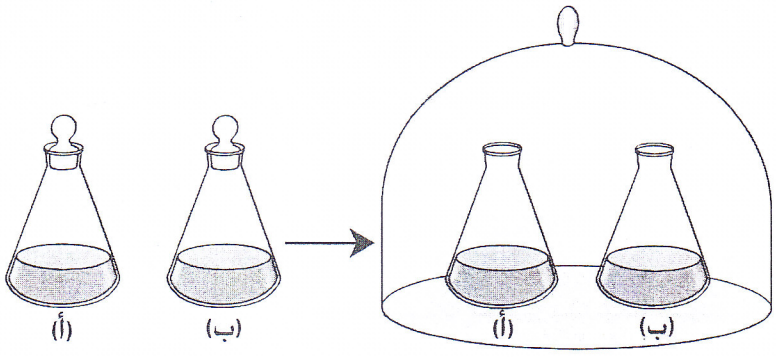
.....

٣- عند حدوث عملية التبلور لهذا الملح تكون العملية طاردة للحرارة أم ماصةللحرارة ؟ فسِّر إجابتك

.....

.....

ج) ١- قام أحد الطلاب بتجربة إحضار دورقين زجاجيين، ففي الخطوة الأولى وضع في الدورق (أ) كمية من الماء النقي ووضع في الدورق (ب) كمية من محلول السكر ،وفي الخطوة الثانية وضع الدورقين (مفتوحين) تحت ناقوس زجاجي مغلق. ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه.



الخطوة الاولى

الخطوة الثانية

أ- ما المقصود بالضغط البخاري للسائل؟

.....

.....

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع/٧

مدونة قصص المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء

تابع السؤال الثالث:

ب- في الخطوة الاولى أيهما لديه ضغط بخاري أقل الكأس (أ) أم الكأس (ب) ؟ فسِّر إجابتك

.....

.....

ج- ماذا تتوقع أن يحدث بعد مرورة فترة من الزمن من وضع الدورقين داخل الناقوس الزجاجي مع تثبيت درجة الحرارة كما في الخطوة الثانية؟

.....

.....

٢ -محلول من H_2SO_4 تركيزه 1.40 M وحجمه 250 mL تم تخفيفه بإضافة كمية من الماء وبعد التخفيف أُخِذت عينة منه مقدارها 25 mL وتمت مفاعلتها مع كميه وافرة من NaOH أدى إلى تكون راسب كتلته 1.42 g من Na_2SO_4 حسب المعادلة التالية:

$$2NaOH_{(aq)} + H_2SO_{4(aq)} \longrightarrow Na_2SO_{4\,(s)} + 2H_2O_{(l)}$$

علما بأن الكتلة المولية لـ Na_2SO_4 = 142 g/mol

أ- احسب تركيز محلول H_2SO_4 بعد التخفيف.

.....

.....

.....

.....

.....

ب- إلى أي حجم تم تخفيف محلول H_2SO_4؟ وضح خطوات الحل.

.....

.....

.....

.....

.....

مدرسة ولاية بدبد – مركز مصادر التعلم

يتبع /٨

مدونة قبض المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

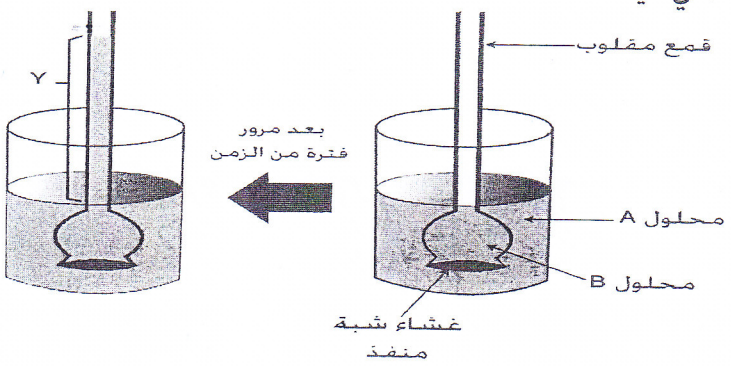
للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء

السؤال الرابع:

أ) الشكل أدناه يوضح كأس به محلول A وُضِع بداخله قمع مقلوب سد طرفه بغشاء شبه منفذ يحتوي على محلول B ، ادرس الشكل ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



١- ماذا تسمى هذه الظاهرة ؟

.....

٢ - أي من المحلولين لديه تركيز أعلى (المحلول A ام المحلول B)؟

.....

٣ - ماذا يمثل الجزء المشار إليه بالرمز Y؟

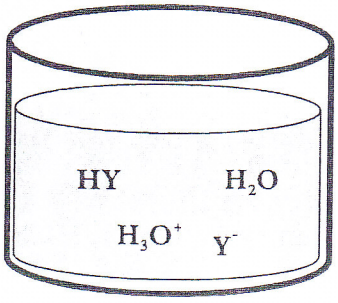
.....

٤- لماذا يتم إدخال محاليل الأملاح للمرضى عن طريق الأوردة بتراكيز متقاربة مع تراكيز محاليل الجسم؟

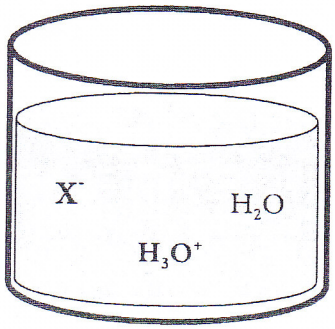
.....

.....

ب- الشكل أدناه يوضح حمضين صيغتهما الافتراضية HX ، HY .ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



حمض HY



حمض HX

يتبع /٩

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

مدونة قبض المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء

تابع السؤال الرابع:

١- عرِّف الحمض حسب نظرية آرهينيوس.

.....

.....

٢- أي من الحمضين يكون فيه تركيز أيونات H_3O^+ أعلى؟

.....

.....

٣- اكتب معادلة تأين حمض HY.

.....

.....

٤- عند إضافة كمية من محلول افتراضي (A) إلى محلول الحمض HY لوحظ وصول المحلول الكلي لحالة التعادل pH=7. ما طبيعة المحلول A المضاف؟

.....

ج) الجدول أدناه يوضح نتائج تجربة قام بها أحد الطلاب وذلك بقياس تركيز أيونات H_3O^+ ، OH^- لمحاليل مختلفة من الأحماض والقواعد تركيزها 0.1M ، ادرس الجدول جيدا ثم أجب عن الأسئلة التي تليه.

م	المحلول	تركيز أيون H_3O^+	م	المحلول	تركيز أيون OH^-
١	HCl	$1.0 X10^{-1}$	٣	$Ba(OH)_2$	2.0×10^{-1}
٢	HCOOH	4.1×10^{-3}	٤	NH_3	1.8×10^{-5}

١- إلى ماذا يصنف المحلول $Ba(OH)_2$ حسب عدد مجموعات الهيدروكسيل؟

.....

٢- كم عدد مولات حمض HCl اللازمة للتعادل مع 2 مول من $Ba(OH)_2$؟

.....

.....

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

يتبع /١٠

مدونة قبض المصادر

امتحان الصف الحادي عشر

للعام الدراسي ١٤٣٥/١٤٣٦هـ - ٢٠١٤/٢٠١٥م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــــادة: الكيمياء

تابع السؤال الرابع:

٣- **علل**: بالرغم من تساوي تراكيز محلول $Ba(OH)_2$ و محلول NH_3 إلا أن تركيز أيون OH^- في محلول NH_3 أقل.

.....

٤- إذا علمت أنه تم تخفيف محلول حمض HCl إلى أن أصبح تركيز أيون H_3O^+ فيه يساوي 1.0×10^{-3} بمقدار كم مرة انخفض تركيز أيون H_3O^+ ؟

.....

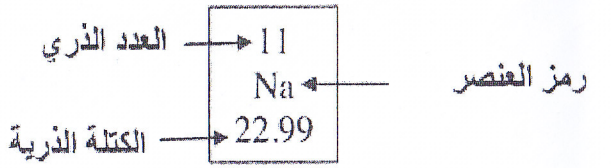
.....

انتهت الأسئلة، مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح.

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم

مدونة قبض المصادر

الجدول الدوري للعناصر



1 H 1.00																	2 He 4.00
3 Li 6.941	4 Be 9.012											5 B 10.81	6 C 12.00	7 N 14.00	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31											13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 40.00
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc (98)	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La* 138.9	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.9	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra 226	89 Ac (227)															

سلسلة اللانثانيدات	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0
سلسلة اللاكتينيدات	90 Th 232.0	91 Pa (231)	92 U 238.0	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	83 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (260)

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1436/1435هـ - 2015/2014م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المـــــادة: الكيمياء. الدرجة الكلية: (60) درجة

تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (5) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-

إجابة السؤال الأول الدرجة :(24) درجة

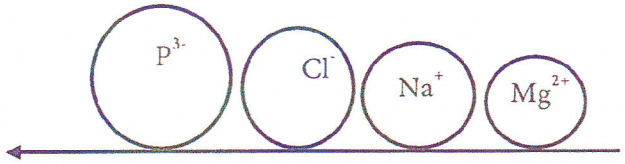
المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
1	أ	Na^+, K^+	2	33	11-1- هـ
2	ب	$C_6H_9N_3$	2	35	11- 2 - أ
3	ج		2	50	11- 2- ج
4	ب	$CHCl_3$	2	52	11 -4م 1
5	أ	ثبات درجة حرارة الوسط التفاعلي.	2	75-74	11-3- ب
6	د	A، B،E فقط	2	78	11-3- د
7	ب	20	2	86	11-3- ح
8	د	يصبح لونه أصفر عند إضافة كاشف البروموثايمول الأزرق	2	124	11-4-ب
9	ج		2	105	11-3- ك
10	د	(m/m)	2	97	11-3- هـ
11	ج	$HClO_3$	2	122	11 -4 - أ
12	أ	A	2	134	11-4- د
		المجموع		24	

مدرسة ولاية بدبد – مركز مصادر التعلم
مدونة فيض المصادر

يتبع/2

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1436/1435هـ - 2015/2014م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الثاني			الدرجة الكلية : (12) درجة		
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	1	 ملاحظة: لا تجزأ الدرجة	1	22-19	2 -11 -2م
	2	1- كثافته وهو في حالة الثلج أقل من كثافته وهو في الحالة السائلة. 2- ارتفاع درجة غليان الماء	2	61	11-2- و
ب	1	A - - لأن قيمة طاقة تأين E_1 له أقل من بقية العناصر. أو - لأنه يلزم أقل طاقة تأين لنزع أول إلكترون.	½ ½	24 -19	2 -11- 3م
	2	- لأنه بعد نزع الإلكترون الثاني من الأيون الأحادي الموجب تزداد الشحنة النووية ويقل حجم الأيون الثنائي الموجب عن حجم الأيون الأحادي الموجب فتزداد الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون الثالث من الأيون الثنائي الشحنة . أو - لأنه بعد نزع الإلكترون الثاني من الأيون الأحادي الموجب تزداد قوة جذب النواة للالكترونات في المدار الخارجي فيقل حجم الأيون الثنائي الموجب عن حجم الأيون الأحادي الموجب فتزداد الطاقة اللازمة لنزع الإلكترون الثالث من الأيون الثنائي الشحنة .	1	24	2 -11 -3م
	3	D	1	24	2 -11 -2م
	4	$C + (5140KJ/mol) \longrightarrow C^{3+} + 3e^-$ ملاحظة : لكل تكملة صحيحة نصف درجة	1	23	2 -11 -3م

يتبع/3

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم
مدونة قبض المصادر

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1436/1435هـ - 2015/2014م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المـــــادة: الكيمياء

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

تابع إجابة السؤال الثاني — الدرجة الكلية : (12) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
1ج	أ-	- 3 أو - F_2O	1	52-44	ج-2-11 م2 - 11 - 2
	ب-	- $SiCl_4$	1	50	ج -2 -11
	ج-	- قطبية (CCl_2O ، F_2O) - غير قطبية (BeH_2 ، $SiCl_4$)	1 1	55-52	د -2-11 م4 - 11 - 1
2ج		$:N\equiv C-C\equiv N:$	1	50-42	ب -2-11

يتبع/4

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم
مدونة قبض المصادر

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1436/1435هـ - 2015/2014م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المـــــادة: الكيمياء

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثالث — الدرجة الكلية :(12) درجة

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	1	- الرابطة الفلزية	1	66-65	11 -2- هـ 11-2- و
	2	- تقل إضاءة المصباح أو تضعف - لأن درجة حرية الإلكترونات في ملعقة الفضة أكبر من درجة حرية الإلكترونات في صفيحة النحاس أو - لأن طاقة تأين الفضة أقل من النحاس أو العكس.	1 1 1		
ب	1	- طاقة الإماهة .	1	88	11-3-ح
	2	- ترتفع درجة حرارة المحلول عند ذوبان ملح LiCl في الماء.	1	88	11-3-ج
	3	- عملية ماصة للحرارة. - لان عملية الذوبان طارة للحرارة (ΔH= -36Kg/mol) أو - لأن عملية التبلور تحتاج لامتصاص طاقة مقدارها +36KJ/mol	1 1	88	11-3-ط
ج1	أ	- هو ضغط البخار الناتج فوق سطح السائل عند حدوث حالة اتزان بين السائل وبخاره في درجة حرارة معينة.	1	102	
	ب	- الكأس (ب) - بسبب انتشار دقائق المذاب (السكر) بين جزيئات المذيب (الماء) والتي تعمل على إعاقتها من التحول إلى الحالة البخارية.	½ ½	103-102	11-3-ي
	ج	- سوف تنتقل كل كمية الماء من الكأس (أ) الى الكأس (ب).	1	102-101	
ج2	أ	Na_2SO_4 عدد مولات = 1.42 / 142= 0.01mol H_2SO_4 Na_2SO_4 من المعادلة : 1mol 1mol من التجربة : x 0.01mol H_2SO_4 عدد مولات = 0.01mol H_2SO_4 تركيز =n/V= 0.01/0.025 = 0.4M	½ ½	92	11-3-و
	ب	M1 x V1 = M2 x V2 1.40 x 250 = 0.4 x V2 V2= 1.40 x 250 / 0.4 = 875Ml أو ملاحظة: لا تعطى درجة للقانون =0.875 L	½ ½	99	11-3- ز

يتبع/5

مدونة قبض المصادر

تابع نموذج إجابة امتحان الصف الحادي عشر
للعام الدراسي 1436/1435هـ - 2015/2014م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المـــــادة: الكيمياء

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

إجابة السؤال الرابع			الدرجة الكلية :(12) درجة		
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي
أ	1	- الخاصية الإسموزية (التناضح) أو الانتشار الغشائي	1	109	11-3-ك
	2	- المحلول B	1	109	
	3	- الضغط الإسموزي	1	109	
	4	- حتى لا تصاب خلايا الجسم بالامتلاء فتنفجر أو تصاب بالانكماش فتموت بسبب مرور الماء منها أو إليها.	1	109	
ب	1	- هو المادة التي تنتج أيونات الهيدروجين الموجبة (H^+) عند ذوبانها في الماء. أو - هو المادة التي تعمل على زيادة تركيز أيونات الهيدرونيوم (H_3O^+) في الماء.	1	129-126	11-4-و
	2	- الحمض HX	1	139	11-4-ح
	3	$HY + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + Y^-$	1	142	11-4-ح
	4	- محلول قاعدي	1	142	11-4-ح
ج	1	- ثنائي الهيدروكسيل أو - عديد الهيدروكسيل	1	143- 142	11-4- ط
	2	- 4 مول من محلول حمض HCl	1	137	11-4-ز
	3	- لأن محلول NH_3 قاعدة ضعيفة وتتأين بشكل جزئي في الماء.	1	140	11-4-ح
	4	- بمقدار 100 مرة	1	134-133	11-4-د

نهاية نموذج الإجابة

مدرسة ولاية بدبد - مركز مصادر التعلم
مدونة قبض المصادر