وزارة التربية والتعليم
الإدارة العامة للامتحانات العامة
D. G. of General Examinations

الفرع: العلمي
المبحث: الكيمياء
الورقة: --
الجلسة: --

امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة
الدورة الأولى - العام 2022م

اليوم: الأربعاء
التاريخ: 2022/06/22م
مدة الامتحان: ساعتان ونصف
مجموع العلامات: (100) علامة

انا توجيهي فلسطين
على تلجرام

أحد أسئلة الورقة (سبعة) أسئلة، أجب عن (خمسة) منها فقط

القسم الأول: يتكون هذا القسم من (ثلاثة) أسئلة، وعلى المشترك أن يجيب عنها جميعاً

مكتبة الإيمان
0592416548

السؤال الأول: (30 علامة)

يتكون هذا السؤال من (15) فقرة من نوع اختيار من متعدد، من أربعة بدائل، اختر رمز الإجابة الصحيحة، ثم ضع إشارة (×) في المكان المخصص في دفتر الإجابة:

بعض الثوابت التي تلزمك في الإجابة: ثابت بور(أ)= 2.18×10^{-18} جول، ثابت بلانك(هـ) = 6.626×10^{-34} جول. ثانية، سرعة الضوء (س) = 3×10^{8} م/ث، ثابت رايدبيرج= 1.1×10^{7} م$^{-1}$. (1 م = 10^{9} نانومتر)

1. ما لون اللهب الناتج عن تعريض سلك النكروم المبلّل بالماء المقطر والمغموس في ملح نترات الليثيوم إلى اللهب مباشرة؟

أ) أزرق مُخضر ب) بنفسجي ج) أحمر قرميدي د) أصفر ذهبي

2. فيمَ تختلف أفلاك (p) لنفس المستوى الرئيس؟

أ) الحجم ب) الشكل ج) الطاقة د) الاتجاه الفراغي

3. أي من مجموعات الأعداد الكمّية الآتية مقبولة لذرة في الحالة المستقرّة (n, ℓ, m_ℓ, m_s)؟

أ) (-½ ، 1، 3، 2) ب) (-½ ، 3، 2، 5) ج) (-½ ، 0، 0، 3) د) (½ ، 1- ، 0، 4)

4. إذا كانت طاقة التأيّن الأول للصوديوم $_{11}Na$ = 496 كيلو جول/مول، وطاقة التأيّن الأول للألمنيوم $_{13}Al$ = 577 كيلو جول/مول، فما قيمة طاقة التأيّن الأول المتوقعة والمقبولة للمغنيسيوم $_{12}Mg$ بالكيلو جول؟

أ) 372 ب) 403 ج) 510 د) 738

5. أي من الآتية يستطيع مفهوم تداخل الأفلاك الذرية البسيطة تفسيره؟ ($_4Be$ ، $_6C$ ، $_7N$ ، $_1H$)

أ) تكوّن جزيء BeH_2 ب) تكوّن جزيء H_2 ج) عدد الروابط في CH_4 د) الزاوية في NH_3

6. أي من العبارات الآتية خطأ فيما يتعلّق بالعناصر الانتقالية في الدورة الرابعة في الجدول الدوري الحديث؟

أ) جميعها فلزات وجيّدة التوصيل للكهرباء. ب) درجات انصهارها وكثافتها مرتفعة نسبيًا.
ج) تمتاز بتعدّد حالة التأكسد. د) سائلة في درجات الحرارة العادية.

7. أي من المحاليل الآتية متساوية التركيز يكون له أعلى قيمة pH؟

أ) HCN ب) NaOH ج) KF د) KNO_3

8. عند إضافة كاشف حمضي HIn إلى محلول قاعدي، أي من الآتية صحيحاً حسب المعادلة؟

$$HIn_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + In^-_{(aq)}$$

لون (1) لون (2)

أ) يظهر لون (1) ب) يزداد [HIn]
ج) يظهر لون (2) د) يقل [In^-]

9. أي من الآتية ليس أمفوتيريًا حسب مفهوم برونستد-لوري؟

أ) $HCOO^-$ ب) HCO_3^- ج) HS^- د) HSO_3^-

10. ما العلاقة الصحيحة التي يُمكن اشتقاقها لحساب $[H_3O^+]$ في محلول القاعدة الضعيفة (B) الذي له ثابت تأين k_b؟

أ) $\frac{Kw}{\sqrt{Kb[B]}}$ ب) $\frac{[B]Kb}{\sqrt{Kw}}$ ج) $\sqrt{Kb[B]}$ د) $([B]Kb)\sqrt{kw}$

انا توجيهي فلسطين على تلجرام

11. أي العمليات الآتية غير تلقائية؟

أ) تفاعل Fe مع الهواء والرطوبة لتكوين الصدأ. ب) تجمّد الماء في غرفة درجة حرارتها 25س.

ج) انتشار الحبر في الماء. د) تفاعل حمض HCl مع القاعدة KOH.

12. إذا كان التفاعل $2A + B \rightarrow C$ يتم في خطوة واحدة، أي من الآتية صحيحاً بالنسبة لقانون سرعة التفاعل؟

أ) سرعة التفاعل $= k[A]^1[B]^1$ ب) سرعة التفاعل $= k[A]^1[B]^2$

ج) سرعة التفاعل $= k[A]^2[B]^1$ د) سرعة التفاعل $= k[C]^1$

13. ما نوع تفاعل الألدهيد (RCHO) مع برمنغنات البوتاسيوم ($KMnO_4$) في وسط حمضي؟

أ) أكسدة ب) إضافة ج) استبدال د) حذف

14. ما الناتج العضوي المتوقع تحضيره عند تمرير بخار 2-بروبانول على مسحوق النحاس عند درجة حرارة 300 س؟

أ) 1-كلورو بروبان ب) بروبانال ج) بروبانون د) حمض البروبانويك

15. ماذا ينتج عن تسخين هاليد ألكيل أولي (R-X) مع هيدروكسيد الصوديوم(NaOH) في وسط مائي؟

أ) كحول أولي ب) ألكين ج) ألدهيد د) كحول ثانوي

مكتبة الإيمان 0592416548

السؤال الثاني: (20 علامة)

أ) يُبيّن الجدول الآتي بيانات تفاعل افتراضي عند درجة حرارة معيّنة: $A + 2B \rightarrow 2AB$، إذا علمت أن رتبة التفاعل الكلية تساوي (3)، أجب عن الأسئلة الآتية: (6 علامات)

التجربة	[A] (مول/لتر)	[B] (مول/لتر)	سرعة التفاعل (مول/ لتر.ث)
1	0.1	0.1	0.4×10^{-3}
2	0.3	0.2	ع
3	0.4	0.1	0.4×10^{-2}

1. اكتب قانون سرعة التفاعل.
2. ما قيمة ثابت سرعة التفاعل k، وما وحدته؟
3. احسب قيمة (ع) في تجربة 2.
4. ما المقصود برتبة التفاعل الكلية؟

ب) يُبيّن الجدول الآتي محاليل لقواعد ضعيفة متساوية التركيز (0.1 مول/لتر)، أدرسه، ثُمّ أجب عن الأسئلة الآتية: (7 علامات)

القاعدة	kb
$C_6H_5NH_2$	3.8×10^{-10}
NH_2OH	8.7×10^{-9}
CH_3NH_2	5×10^{-4}
N_2H_4	1.3×10^{-6}

1. ما صيغة الحمض الملازم للقاعدة الأضعف؟
2. فسّر السلوك الحمضي لمحلول الملح CH_3NH_3Cl مستعيناً بالمعادلات.
3. عند تفاعل القاعدة NH_2OH مع الحمض $N_2H_5^+$:
   أ. اكتب معادلة تعبّر عن التفاعل السابق.
   ب. قرّر اتجاه انحياز الإتزان في المعادلة السابقة.
   ج. حدّد الأزواج المتلازمة في معادلة السابقة.
4. احسب درجة تأيّن القاعدة $C_6H_5NH_2$ في الماء H_2O.

انا توجيهي فلسطين على تلجرام

ج) كيف يمكن تحضير كل مما يأتي باستخدام أية مواد غير عضوية مناسبة، مبيّنا ذلك بالمعادلات: (7 علامات)

1. (2-كلورو بروبان من 1-كلورو بروبان).
2. (1-بيوتانول من الميثانال و1-بروبانول).
3. (بيوتانال من 1-كلورو بيوتان).

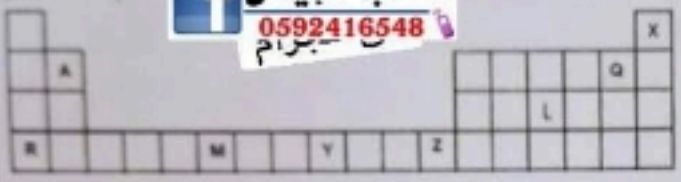
السؤال الثالث: (20 علامة)

أ) تمّ إضافة 50 مل من محلول H_2SO_4 تركيزه (0.2) مول/لتر إلى (50) مل من محلول (0.2) مول/لتر KOH. فإذا علمت أن كاشف الفينولفثالين (كاشف حمضي ضعيف) في الحمض عديم اللون وفي القاعدة زهري. (6 علامات)

1. ما لون كاشف الفينولفثالين في المحلول الناتج بعد عملية الإضافة، اعتمد في إجابتك على الحسابات.
2. ما المقصود بالمعايرة؟

ب) تأمّل الجدول الدوري الافتراضي، ثمّ أجب عن الأسئلة الآتية: (8 علامات)

مكتبة الإيمان
0592416548



1. ما دورة ومجموعة العنصر M؟
2. استخرج من الجدول عنصر (قلوي، هالوجين).
3. ما التركيب الإلكتروني لأيون العنصر (Y^{+2})؟
4. أي العناصر له أعلى طاقة تأين أول؟
5. ما نوع التهجين الناتج من اتحاد Q مع L؟
6. رتب العناصر باستخدام إشارة > وفق المطلوب: أ) (R، A، Q) من حيث الحجم الذري.
   ب) (Z، M، Y) من حيث الصفات المغناطيسية.
7. ما المقصود بالقانون الدوري؟

ج) تمّ تهييج ذرة الهيدروجين فانتقل إلكترون من الحالة المستقرة إلى المدار (n)، وعند عودته إلى حالة الاستقرار، أعطى (3) خطوط طيفية. (6 علامات)

يُبيّن الجدول المجاور بعض المعلومات التي تتعلّق بهذه الخطوط، ادرسها، ثمّ أجب عن الأسئلة الآتية:

الخط الأول	طاقة فوتونه= 1.635×10^{-18} جول/ذرة
الخط الثاني	طول موجة فوتونه(λ)= 102 نانومتر
الخط الثالث	يقع في منطقة الضوء المرئي

1. احسب طاقة فوتون الخط الثاني.
2. حدّد أرقام المدارات التي تُمثّل قفزة الخط الأول، وقفزة الخط الثالث مع تفسير إجابتك.
3. تمكّن بور من تفسير الصفة الخطية لذرة الهيدروجين كماً وكيفاً. فسّر العبارة.

القسم الثاني: يتكوّن هذا القسم من (أربعة) أسئلة وعلى المشترك أن يجيب عن (سؤالين) منها فقط.

السؤال الرابع: (15 علامة)

أ) قارن بين PF_3 و BF_3 من حيث: ($_9F$، $_{15}P$، $_5B$) (4 علامات)

1. عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة حول الذرة المركزية.
2. شكل الجزيء.
3. قوة تداخل الأفلاك المهجّنة للذرة المركزية مع الذرات الطرفية.
4. الأفلاك المتداخلة لتكوين الروابط.

ب) احسب الرقم الهيدروجيني pH لمحلول مكون من حمض الميثانويك الضعيف HCOOH تركيزه (0.1) مول/لتر، والملح ميثانوات الصوديوم HCOONa تركيزه (0.1) مول/لتر، علماً بأن ka للحمض= 1.8×10^{-4}. (3 علامات)

ج) يتضمّن الجدول صيغاً كيميائية لعددٍ من المركبات العضوية، ادرسه جيداً، ثم أجب عن الأسئلة الآتية: (8 علامات)

CH_3CH_2COOH	D	$CH_3CH_2CH_3$	A
$CH_3CH_2CH_2OH$	E	$CH_3CH{-}CH_2$	B
CH_3CH_2CHO	F	$CH_3CH_2CH_2Cl$	C

1. ما الناتج العضوي الذي يتكوّن من تفاعل B مع H_2O/H^+؟
2. اكتب معادلة تبيّن نواتج أكسدة المركب (F) بمحلول فهلنج.
3. ما الناتج العضوي من اختزال المركب D باستخدام $LiAlH_4$؟
4. ما رمز المركب الناتج من تفاعل A مع كمية قليلة من Cl_2 بوجود الضوء أو الحرارة؟
5. ما المقصود بالمجموعة الوظيفية؟
6. يمتلك المركب (E) صفات أمفوتيرية. فسر العبارة.

السؤال الخامس: (15 علامة)

أ) ما كتلة $Ca(OH)_2$ اللازمة إذابتها للحصول على محلول حجمه 250 مل، والرقم الهيدروجيني pH له يساوي (10.5)؟ (3 علامات)

(ك . $Ca(OH)_2$ = 74 غم/مول)

مكتبة الإيمان 0592416548

ب) من خلال دراستك للديناميكا الحرارية، أجب عن الأسئلة الآتية: (5 علامات)

1. حدّد درجة الحرارة المناسبة لجعل التفاعل الآتي تلقائياً معللاً إجابتك:

$$2\,Cl_2O_{(g)} \rightarrow 2\,Cl_{2(g)} + O_{2(g)} \quad \Delta H^\circ = -161\ KJ/mol$$

2. احسب ΔG° عند 298 كلفن للتفاعل الآتي: $4\,Fe_{(s)} + 3\,O_{2(g)} \rightarrow 2\,Fe_2O_{3(s)}$ $\Delta H^\circ = -1648$ KJ

علماً بأن: (S° لـ Fe= 27.3، S° لـ Fe_2O_3 = 87.4، S° لـ O_2 = 205 جول/ مول. كلفن)

3. ما المقصود بالقانون الثاني في الديناميكا الحرارية؟

ج) يقع العنصر (L) في العمود الثالث من مجموعات p "p block"، فإذا علمت أنّ الأعداد الكمية الأربعة للإلكترون الأخير في ذرة هذا العنصر (n, ℓ, mℓ, ms) هي (-½ ، 0، 1، 3) على التوالي، أجب عن الأسئلة الآتية المتعلقة بذرته: (7 علامات)

1. اكتب الأعداد الكمية الأربعة لبقية إلكترونات المستوى الفرعي الأخير.
2. ارسم التمثيل الفلكي لمستوى التكافؤ في ذرة العنصر.
3. ما الخصائص المرتبطة بعدد الكم الرئيس(n)؟
4. احسب ما يلي في ذرة العنصر (L): أ) عدد إلكترونات التكافؤ.

ب) عدد الإلكترونات المنفردة.

ج) عدد الإلكترونات التي تمتلك (mℓ =0، ℓ =1).

انا توجيهي فلسطين
على تلجرام

السؤال السادس: (15 علامة)

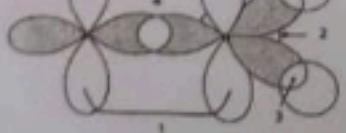
أ) من خلال دراستك للبناء الإلكتروني للذرة، أجب عن الأسئلة الآتية: (7 علامات)

1. تمّ تهييج ذرة الهيدروجين إلى المدار (n)، الذي طاقته تساوي (- أ / 36) جول/ ذرة، احسب تردد الموجة المنبعثة التي تمتلك أقل طاقة إشعاع عند عودته إلى حالة الإستقرار.
2. فسّر العبارات الآتية:

أ) تُحدد السعة القصوى للفلك الواحد بإلكترونين فقط.

ب) يختلف الطيف الخطي لأيون ($_2He^+$) عن الطيف الخطي لذرة الهيدروجين ($_1H$)

ب) يُمثّل الشكل المجاور الترابط في جزيء الفورمالدهيد (الميثانال) (CH_2O)، ادرسه جيدًا، ثم أجب عن الأسئلة الآتية: (5 علامات)



1. ارسم شكل لويس للجزيء. ($_1H$ ، $_8O$، $_6C$)
2. ما نوع الأفلاك الداخلة في تكوين الروابط (3، 4).
3. ما نوع الرابطة المشار إليها بالرقم (1)؟
4. ما قيمة الزاوية المشار إليها بالرقم (2)؟
5. ما المقصود بالأفلاك المهجّنة؟

ج) من خلال دراستك لوحدة الحموض والقواعد، أجب عن الأسئلة الآتية: (3 علامات)

1. ما القاعدة المرافقة للحمض $H_2C_2O_4$؟
2. اكتب معادلة التأين الذاتي للماء.
3. ما المقصود بحمض لويس؟