

# الكيمياء

## الأجوبة النموذجية

الدور التمهيدي

احيائي

— 2021 م —



السادس الاعدادي



الرقم الامتحاني :

ملاحظة : الإجابة عن خمسة أسئلة فقط مع كتابة المعادلات الكيميائية المتوازنة أينما وجدت ولكل سؤال ٢٠ درجة .

س ١ : أ- في التفاعل الغازي التالي :  $H_2 + \frac{1}{2}O_2 \longrightarrow H_2O$  ، احسب قيمة  $\Delta S_r^\circ$  للتفاعل بوحدة  $J/K.mol$

علمًا أن :  $\Delta H_{f(H_2O)(g)}^\circ = -242 KJ/mol$  ،  $\Delta G_{f(H_2O)(g)}^\circ = -228 KJ/mol$  ( ٨ درجات )  
ب- أجب عن اثنين مما يأتي :

(1) وضح لماذا يصنف المركب  $Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$  كملح مزدوج بينما يصنف المركب  $K_3[Fe(CN)_6]$  كمركب معقد (تناسقي) .

(2) وضح بمعادلات تفاعل بروموايثان مرة مع محلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم ومرة مع هيدروكسيد البوتاسيوم الكحولي .

(3) للمواد القياسية المستعملة في تحضير المحاليل شروط معينة ، عدّها .

س ٢ : أ- في إناء مغلق حجمه لتر واحد ، أجزى التفاعل الغازي التالي :  $H_2 + F_2 \xrightleftharpoons[K_b]{K_f} 2HF$  ، عند درجة حرارة  $327^\circ C$

كان ثابت سرعة التفاعل الأمامي  $K_f = 0.625$  وثابت سرعة التفاعل الخلفي  $K_b = 0.025$  وأن ثابت الاتزان للتفاعل بدرجة  $400K$  يساوي (36) بين (1) هل التفاعل ماص أم باعث للحرارة ؟

(2) بين كيف يتأثر عدد مولات  $HF$  عند الاتزان بما يلي من إجراءات : أولاً : إضافة مزيد من  $H_2$  .  
ثانياً : انخفاض درجة الحرارة .

ب- أجب عن اثنين مما يأتي :

(1) ما تأثير الأس الهيدروجيني على الذوبانية ؟

(2) اختيار قطب الهيدروجين القياسي كقطب مرجع لقياس جهود الأقطاب الأخرى ، علل ذلك .

(3) يصعب فصل البروتينات بطرق كيميائية بسيطة ، علل ذلك .

س ٣ : أ- إن تركيز أيون الكالسيوم  $M = 40 g/mole$  في بلازما الدم يساوي  $0.1 g/L$  ، فإذا كان تركيز أيون الأوكزالات فيه يساوي  $M = 1 \times 10^{-7}$  ، هل تترسب أوكزالات الكالسيوم  $CaC_2O_4$  ؟ بين ذلك إذا علمت أن :

$$K_{sp}(CaC_2O_4) = 2.3 \times 10^{-9}$$

( ٨ درجات )

( ١٢ درجة )

ب- املأ الفراغات بما يناسبها لثلاث من العبارات الآتية :

(1) العامل المؤكسد هو ..... بينما جهد التأكسد هو .....

(2) زيادة الضغط على خليط متوازن فيه  $(\Delta n_g = +1)$  ، فإن الاتزان ينزاح باتجاه المتفاعلات وذلك لأنه .....

(3) الليكندات الكليتيّة هي .....

(4) العامل المرسب للأيونات الموجبة في المجموعة الثانية هو ..... بوجود .....

س ٤ : أ- ما هي مولارية وعيارية محلول هيدروكسيد الباريوم  $M = 171 g/mole$  المحضر بإذابة  $9.3 g$  من هذه

( ٨ درجات )

المادة في  $3L$  من المحلول المستعمل في تفاعل ( حامض - قاعدة ) ؟

ب- تغيرت درجة حرارة قطعة من المغنيسيوم كتلتها  $20g$  من  $15^\circ C$  إلى  $55^\circ C$  مع اكتساب حرارة مقدارها

( ٦ درجات )

$200J$  ، احسب الحرارة النوعية لقطعة المغنيسيوم .

ج- باستخدام كاشف لوكاس كيف تميّز عملياً بين : 1- بروبانول وبين 2- بروبانول مع المعادلات الكيميائية المتوازنة ؟

( ٦ درجات )

س ٥ : أ- اعتماداً على نظرية أصرة التكافؤ (VBT) ، ما نوع التهجين للذرة المركزية للمعقد ؟ وما الشكل الهندسي

( ١٠ درجات )

والصفة المغناطيسية للمعقد  $[ZnCl_2(NH_3)_2]$  ؟ ولماذا ؟ علماً أن العدد الذري لـ  $Zn = 30$

( ٥ درجات )

ب- اكتب تفاعل إيثوكسي إيثان مع حامض الكبريتيك المخفف مع التسخين .

( ٥ درجات )

ج- أجب عن واحد مما يأتي : (1) ما الإنزيمات ؟ وما صفاتها ؟

(2) هل يمكن حفظ محلول كبريتات النحاس  $CuSO_4$  في إناء من الألمنيوم أم لا ؟ بين ذلك مع ذكر

السبب علماً أن جهود الاختزال القياسية  $E_{Cu^{+2}/Cu}^\circ = +0.34V$  ،  $E_{Al^{+3}/Al}^\circ = -1.66V$  .

س ٦ : أ- أحد التفاعلات النصفية للتحليل الكهربائي للماء هو :  $2H_2O(L) \longrightarrow O_2(g) + 4H^+(aq) + 4e^-$  ، فإذا تم جمع

$0.06L$  من  $O_2$  عند  $25^\circ C$  وضغط  $750mm.Hg$  ، فاحسب عدد مولات الإلكترونات التي يجب تمريرها

( ٨ درجات )

في المحلول .

ب- احسب كتلة كلوريد الأمونيوم ( $M = 53.5 g/mol$ ) الواجب إضافتها إلى  $600ml$  من محلول  $0.2 M$  أمونيا

( ٨ درجات )

لجعل قيمة  $PH$  المحلول تساوي (9) علماً أن ثابت تفكك الأمونيا ( $1.8 \times 10^{-5}$ ) وأن  $\log 1.8 = 0.26$  .

( ٤ درجات )

ج- قارن بين التفاعلات الانعكاسية المتجانسة والتفاعلات الانعكاسية غير المتجانسة .



بركود الايجابية والملاحظات وتقسيم الدرجة





الدور / الشهادة  
الفرع / اللقب

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠٤٠ / ٢٠٤١

اسم المادة / كيمياء

جواب السؤال ( الاول ) فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
6	<p><u>شروط المواد القياسية</u></p> <p>1- يجب ان تكون ذات نقاوة عالية 2- يجب ان لا تتفاعل او تمتص مكونات الهواد البويه ( الرطوبه او الازكجين او ثنائي اوكسيد الكربون ) ولا تتأثر بالصوور 3- يفضل ان يكون لها كتله مكافئه عاليه لتقبل الخطأ الذي يتبع في اثناء عملية الوزن اللازمه لتحضير المحلول 4- يجب ان تكون قابله للذوبان في المذيب المتعمل في عملية التحليل رغالياً ما يكون الماء المقطر . 5- يفضل ان لا تكون سامه 6- يفضل ان تكون رغيبه الشمس ومسؤفرة</p>	236	صيف مؤقت التحليل العجيب

تواقيع أعضاء اللجنة

حسين علاوي، أنهار منير، فائق فاضل، محمد صبر، سالم، هشام، أنعام محمد





رقم الصفحة



باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة

الدور / السهوي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠٠٦ / ٢٠٠٦

الفرع / الاحياء

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال ( الثاني ) فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
	الاجابه عن اثنين فقط ( لكل نقطه 5 درجات ) 1- عند اضناته بحامض ( يزداد تركيز $H^+$ ) اي تقل PH وتزداد الازدياديه اما عند اضناته بقاعده ( يقل تركيز $H^+$ ) اي تزداد ال PH و تقل الازدياديه 2- لانه عنصر نشاؤه الكيمياءى متوسط بين لعناصر فيمكن استخراجه كأنود او كاثود 3- بسبب تشابه تركيبها الكيمياءى و صفاتها الفيزيائيه والكيميايه	144 ص 166 ص 302 ص	
			تواقيع أعضاء اللجنة

أ. هادي  
ب. هادي  
ج. هادي  
د. هادي  
هـ. هادي  
و. هادي  
ز. هادي  
ح. هادي  
ط. هادي  
ي. هادي  
ك. هادي  
ل. هادي  
م. هادي  
ن. هادي  
س. هادي  
ص. هادي  
ض. هادي  
ع. هادي  
ف. هادي  
ق. هادي  
ك. هادي  
ل. هادي  
م. هادي  
ن. هادي  
س. هادي  
ص. هادي  
ض. هادي  
ع. هادي  
ف. هادي  
ق. هادي

الدور / البتة هيردي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٠

الفرع / الالاجيائي

اسم المادة / ..الكيمياء.....

جواب السؤال ( الثالث ) فرع ( أ - ب - )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
3	$CaC_2O_4 \rightleftharpoons Ca^{2+} + C_2O_4^{2-}$ $[Ca^{2+}] = \frac{C (g/L)}{M (g/mol)}$ $= \frac{0.1 g/L}{40 g/mol} = 2.5 \times 10^{-3} mol/L$	152	29
3	<p>الحاصل الأيوني = <math>[Ca^{2+}][C_2O_4^{2-}]</math></p> $= (2.5 \times 10^{-3})(1 \times 10^{-7})$ $= 2.5 \times 10^{-10}$		
2	<p><math>K_{sp} &gt; 2.5 \times 10^{-10}</math></p> <p>الحاصل الأيوني</p> <p>اذن لا يحصل ترسيب</p>		
	ملاحظه		
	تخصم درجه واحده لخطا كساي ولمرة واحدة		

فاتن فاضل  
انعام محمد  
محمد هادي  
سالم هادي



باركود الاجوبة والملاحظات وتقسيم الدرجة

الدور / السنة / المدة / التمهيد

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢١ / ٢٠٢٠

الفرع / الأحياء / الأحياء

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال ( الثالث ) فرع ( ب )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2	١- هو المادة التي لها القابلية على أكسدة مادة أخرى	159 ص	
2	<u>أو</u> هو مادة تختزل وتسيب أكسدة مادة أخرى		
2	جهد لتأكسد : هو مقدار ميل مادة نحو فقدان الإلكترونات	164	
4	2- عدد مولات المواد الناتجة أكبر من عدد مولات المواد المتفاعلة وبتزايد الضغط يتجه لتفاعل نحو عدد لمولات أقل وهي المتفاعلات	98 ص	
4	3- هي الليكنات التي ترتبها في موقعين أو أكثر في آن واحد مع نفس الأيون القلزي	204 ص	
4	4- كبريتيد رهيديروجين $H_2S$ بوجود هالوجين الهيدروكلوريك $HCl$ المنفصل	223 ص	
	ملاحظته :- الاجابة عن ثلاث نقاط فقط لكل نقطة (4 درجات)		
			تواقيع أعضاء اللجنة

فانت فاضل انعام محمد انزا محمد بن علي محمد بن علي

الدور / ١ / لعمريدي

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

الفرع / ١ / كيمياء

اسم المادة / الكيمياء

جواب السؤال (الرابع) فرع (٣)		الصفحة	السؤال
٥	$M(\text{mol/L}) = \frac{m(\text{g})}{M(\text{g/mol}) \times V(\text{L})}$ $M(\text{mol/L}) = \frac{9.3 \text{ g}}{171 \text{ g/mol} \times 3 \text{ L}} \Rightarrow \frac{9.3}{5130}$ $M(\text{mol/L}) = \frac{93}{5130} \Rightarrow 0.018 \text{ mol/L}$	253	سأره 6-9 س
٥	<p>عدد الجسيمات = ٢ <math>\Leftarrow</math> <math>\text{Ba}(\text{OH})_2</math> :: OH المتأينة</p> $\Rightarrow 2 = 2 \text{ eq/mol}$ <p>أما طريقة ١</p> $N(\text{eq/L}) = M(\text{mol/L}) \times 2 \text{ (eq/mol)}$ $N(\text{eq/L}) = 0.018 \text{ mol/L} \times 2 \text{ eq/mol}$ $\Rightarrow N(\text{eq/L}) = 0.036 \text{ eq/L}$		
٥	<p>طريقة (٢)</p> $EM = \frac{M(\text{g/mol})}{2 \text{ (eq/mol)}} \Rightarrow \frac{171}{2}$ $\Rightarrow EM = 85.5 \text{ g/eq}$ $N(\text{eq/L}) = \frac{m}{EM \times V(\text{L})} \Rightarrow \frac{9.3}{85.5 \times 3}$ $N(\text{eq/L}) = \frac{0.108}{3000} \Rightarrow N(\text{eq/L}) = 0.036 \text{ eq/L}$ <p>ملاحظة: يمكن الحل أولاً بأيجاد العيارية ثم بدلالة الجسيمات.</p>		

تواقيع أعضاء اللجنة

حسين علاوي أزهار ضيف فاطمة خاض محمد حيدر سالم حليم أنعام محمد

الدور / البعثه

الاجوبه النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠٠٩ / ٢٠٠٨

الفرع / الإجمالي

اسم المادة / ... والكيمياء .....

جواب السؤال ( الرابع ) فرع ( ٤ )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
40	$N(\text{eq/L}) = M(\text{mol/L}) \times n(\text{eq/mol})$ <p>عدد محاسب مع الهيدروكسيد المتأين</p> $\eta(\text{Ba(OH)}_2) = 2 \text{ eq/mol}$ $0.036 = M \times 2$ $\therefore M = \frac{0.036}{2} = 0.018 \text{ mol/L}$ <p>ملاحظة / تحتمل درجة واحدة لخطأ بحساب واحدة واحدة</p>		
	<p>موقع أعضاء اللجنة</p> <p>عبدالله بن محمد بن سالم عبدالله بن محمد بن سالم عبدالله بن محمد بن سالم عبدالله بن محمد بن سالم</p>		

الدور / التمهيد  
الفرع / الأحياء

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

اسم المادة / الأحياء

جواب السؤال (الرابع) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
٥ 2	$\Delta T = T_f - T_i$ $\Delta T = 55 - 15 \Rightarrow \Delta T = 40^\circ C$	24	سؤال تحريري (١-١)
٥ 2	$Q = \rho \times m \times \Delta T$ $200 = \rho \times 20 \times 40$		
٥ 2	$200 = 800 \rho$ $\rho = \frac{200}{800} \Rightarrow \rho = \frac{1}{4} \Rightarrow \rho = 0.25 \text{ J/g}^\circ C$		
٥ 3	<p>بأستخدام كاشف لو طابس المركز</p> $CH_3CH_2CH_2-OH + HCl \xrightarrow{ZnCl_2} N.R$ <p>١- بروبانول</p>	267	سؤال 4-7
٥ 3	$CH_3\overset{OH}{\underset{ }{C}}H-CH_3 + HCl \xrightarrow{ZnCl_2} CH_3-\overset{Cl}{\underset{ }{C}}H-CH_3 + H_2O$ <p>٢- بروبانول</p> <p>٢- كلوروبروبان</p>		
	ملاحظة: تخضع درجة واحدة وطرقة واحدة للخطأ الحسابي		

تواقيع أعضاء اللجنة

حسين علاري، أزهار ضيف، فانت فاخذ، محمد صبر، سالم رحيم، أنعام محمد



الدور / شهر هيدري  
 الفرع / الأحياء

الإجابة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

اسم المادة / ..... الكيمياء

جواب السؤال (الخمس) فرع (٤)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١٥	<p><math>[ZnCl_2(NH_3)_2]</math></p> <p><math>Zn + 2x(-1) + 2x(+0) = 0</math>  <math>Zn = +2</math></p> <p><math>Zn = [Ar]_{18} 3d^{10} 4s^2 4p^0</math></p> <p><math>Zn^{+2} = [Ar]_{18} 3d^{10} 4s^0 4p^0</math></p> <p><math>[ZnCl_2(NH_3)_2] = [Ar]_{18} 3d^{10} 4s^0 4p^0</math></p> <p>نوع التهجين / <math>sp^3</math>                      الشكل الهندسي / رباعي الاوجه منتظم                      الصفر القطبية للمعدن وايضاً صهيه                      السبب / لعدم وجود اللترونات منفردة</p>	220	سؤال رقم ١٠

تواقيع أعضاء اللجنة

المدرسة / .....  
 مدير / .....  
 مسين / .....  
 الامام / .....  
 طاب / .....

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١  
اسم المادة / .....  
الدور / .....  
الفرع / .....

جواب السؤال ( الخامس ) فرع ( ب )

السؤال	الصفحة	الجواب النموذجي	الدرجة
	274	$\text{CH}_3\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\Delta]{\text{H}_2\text{SO}_4} 2 \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ <p>كحول الايثيلي (الايثانول) ايتوكسي ايثان</p>	٥ درجات
		<p>اجب عن واحد مما يأتي :-</p> <p>١- الانزيمات : صنف من اصناف البروتينات موجودة في جميع خلايا الجسم كعوامل مساعدة عضوية للتقليل من طاقة اللازمة لحدوث التفاعل لتكون واقل الاصعاع اليه وتعمل بصورة مستقلة ولها فضا عليه في العمليات الحيوية كالهضم والتقليل الغذائي والعمليات التنفسية وهي نوعان انزيمات داخلية وخارجية صفاتها : ١) تتحدد باستمرار عملها لانها تتفقد فاعليتها بمرور الزمن ٢) تتلف بالحرارة ٣) يكون عملها ضمن نطاق معين من pH ٤) طاقمضادات توقف عملها</p>	٥ درجات
		<p>الرد على السؤال اقل الالوان</p> $\text{Al} \rightarrow \text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- \quad E_{\text{oxd}}^\circ = +1.66\text{V}$ $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu} \quad E_{\text{red}}^\circ = +0.34\text{V}$ $2\text{Al} \rightarrow 2\text{Al}^{3+} + 6\text{e}^- \quad E_{\text{oxd}}^\circ = +1.66\text{V}$ $3\text{Cu}^{2+} + 6\text{e}^- \rightarrow 3\text{Cu} \quad E_{\text{red}}^\circ = +0.34\text{V}$ <hr/> $2\text{Al} + 3\text{Cu}^{2+} \rightarrow 2\text{Al}^{3+} + 3\text{Cu}$ $E_{\text{cell}}^\circ = E_{\text{oxd}}^\circ + E_{\text{red}}^\circ \quad E_{\text{cell}}^\circ = 1.66 + 0.34 = 2\text{V}$ <p>لا يمكن الحفظ لان التفاعل متعاكس ولان جهد خلية موجبة يحدث تفاعل بين الانار والخلول</p>	٥ درجات

تواقيع أعضاء اللجنة

المدرسة / .....  
الاسم / .....  
التاريخ / .....

الدور / السهمي  
الفرع / الجيبي

الاجوبة النموذجية للدراسة الاعيادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (السارس) فرع ( - ) - ( )

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2	$T(K) = 25 + 273 = 298 K$ $P_{atm} = \frac{750}{760} = 0.98 atm$	187	١٥
3	$n_{O_2} = \frac{PV}{RT} = \frac{0.98 \times 0.06}{0.082 \times 298}$ $= \frac{0.0588}{24.436} = 0.002 mol$		
3	$2H_2O \rightarrow O_2 + 4H^+ + 4e^-$ $n = Q \times \frac{1}{4}$ <p>محررة بطارية نصف عليه</p> $0.002 = Q \times \frac{1}{4}$ <p>بطارية</p> $\therefore Q = 0.002 \times 4 = 0.008 mol \cdot e^-$ <p>بطارية</p>		
	<p>ملاحظه :- تخضع درجه واحدة للخطا الحسابي ولمرة واحدة</p>		
	<p>انعام محمد فاتح فاضل احمد فيصل محمد عبد صالح هيم هيفي علاوي</p>		
	<p>تواقيع أعضاء اللجنة</p>		

الدور / السهمي  
الفرع / البراءة

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (الساريس) فرع (ب)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
١	$PK_b = -\log K_b$ $= -\log 1.8 \times 10^{-5}$ $= 5 - \log 1.8 = 5 - 0.26 = 4.74$	151	مشابه سؤال 12
٥	$POH = 14 - 9 = 5$ $POH = PK_b + \log \frac{[salt]}{[base]}$		
٥	$5 = 4.74 + \log \frac{[salt]}{0.2}$ $5 - 4.74 = \log \frac{[salt]}{0.2}$ $0.26 = \log \frac{[salt]}{0.2}$ $\log 1.8 = \log \frac{[salt]}{0.2}$ $\therefore [salt] = 1.8 \times 0.2 = 0.36 \text{ mol/L}$		
٣	$VL = \frac{600}{1000} = 0.6 \text{ L}$ $m(g) = M(\text{mol/L}) \times M(g/\text{mol}) \times VL$ $= 0.36 \times 53.5 \times 0.6$ $= 11.55 \text{ g}$		
	ملاحظته: تفهم درجه واحده لخطا كسابي ولطرة واحده		
	<p>انعام محمد فاضل الهادي محمد عبد السلام محمد علي محمد عبد السلام محمد علي</p>		
	تواقيع أعضاء اللجنة		

الدور / التمهيد  
الفرع / الإحصائيات

الاجوبة النموذجية للدراسة الإعدادية للعام الدراسي ٢٠٢٠ / ٢٠٢١

اسم المادة / الكيمياء.....

جواب السؤال (السادس) فرع (د)

الدرجة	الجواب النموذجي	الصفحة	السؤال
2°	التفاعلات الانفكاسية المتجانسة :- هي لتفاعلات التي تكون فيها المواد المتفاعلة والنتيجة جميعها في طور واحد (علمياً بان جميع لتفاعلات تجري في نظام مغلق)	68 ص	
2°	التفاعلات لانفكاسية غير المتجانسة :- هي لتفاعلات التي توجد فيها المواد المتفاعلة والنتيجة في أكثر من طور واحد (علمياً بان جميع المتفاعلات تجري في نظام مغلق)		

ملازمتنا

اتمام متمد فائق فاضل ارمار فيصل محمد صبر سالم حسين  
تواقيع أعضاء اللجنة



مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع ومباشر لما يلي:

- 1 صورة الأسئلة
- 2 تقسيم الدرجة
- 3 ملف الأجوبة
- 4 ملاحظات الأساتذة
- 5 وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات



للحصول على هذا  
الملف إلكترونياً

موقع ملازمنا  
[www.malazemna.com](http://www.malazemna.com)

