

منصة الامتياز في الكيمياء



مسابقات منهجية ٣ (مع الإجابة)

ودية لمدارس في مناطق تعليمية
لمديريات أمانة العاصمة
للعام ١٤٤٧ هجرية

اعداد الاستاذ /

عبدالكريم محمد المعزب



الجمهورية اليمنية
وزارة التربية والتعليم

مسابقة منهجية لمادة الكيمياء
الصف الثالث الثانوي علمي

قسم التوجيه التربوي

العام الدراسي 1447- الموافق 2025-2026 م

الدرجة = ١٠

المسابقة الأولى

الامتياز في الكيمياء



أ. عبد الكريم محمد العزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول / ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة									
١	عند تسخين كتلتين متساويتين أحدهما الماء فإن درجة حرارة الماء ترتفع اولاً .								
٢	لا يتأثر الحديد بالهواء الجاف في درجات الحرارة المرتفعة .								
٣	عند تحويل ١ جم من ماء سائل الى بخار تبقى (الحرارة النوعية للماء السائل اكبر من بخار الماء) ويكون (المحتوى الحراري للماء السائل أقل من بخار الماء)								
٤	العنصر الذي عدده الذري (25) تكون عدد الإلكترونات في الغلاف d^3 لأيونه $+4$.								
٥	(ناتج تفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك) مع (KSCN) يتكون لون احمر دموي .								
٦	* السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة .								
١	يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد مع								
	أ	HCl	ب	Cl ₂	ج	S	د	مخفف H ₂ SO ₄	
٢	يحتاج التفاعل $A + B \rightarrow AB$ الى حرارة فيمكن التعبير عن ذلك								
	أ	$H_A + H_B < H_{AB}$	ب	$H_A + H_B > H_{AB}$	ج	$H_A + H_B = H_{AB}$	د	لا شيء مما سبق	
٣	N ₂ O أصعب انحلالاً من بقية أكاسيد النيتروجين لذا فإن حرارة انحلاله كيلوجول/مول								
	أ	$+34$	ب	-34	ج	$+81,5$	د	$-81,5$	
٤	كتلة الحديد في ٢٠٠ جرام من خام الليمونيت جم تقريباً .								
	أ	٢٤٠,٢	ب	٨٠	ج	١١٤,٢٨	د	١١٠	
٥	جرام واحد من فلز عند الظروف القياسية حرارته النوعية ٠,٨٣٦ جول/جم.م كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارته الى ١٧٥ م تساوي سعر								
	أ	٣٥	ب	٣٠	ج	١٤٦,٣	د	١٢٥,٤	

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ	
١	☐	☐	☐	☐	١	☐	☐	
٢	☐	☐	☐	☐	٢	☐	☐	
٣	☐	☐	☐	☐	٣	☐	☐	
٤	☐	☐	☐	☐	٤	☐	☐	
٥	☐	☐	☐	☐	٥	☐	☐	

أ. عبد الكريم محمد العزب ٢٧٥٠٨٦١٨٦



الجمهورية اليمنية
وزارة التربية والتعليم

مسابقة منهجية لمادة الكيمياء
الصف الثالث الثانوي علمي

قسم التوجيه التربوي

العام الدراسي 1447- الموافق 2025-2026 م

الدرجة = ١٠

المسابقة الأولى مع الإجابة

الامتياز في الكيمياء



أ. عبد الكريم محمد العزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول / ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة									
١	عند تسخين كتلتين متساويتين أحدهما الماء فإن درجة حرارة الماء ترتفع أولا .								
٢	لا يتأثر الحديد بالهواء الجاف في درجات الحرارة المرتفعة .								
٣	عند تحويل ١ جم من ماء سائل إلى بخار تبقى (الحرارة النوعية للماء السائل أكبر من بخار الماء) ويكون (المحتوى الحراري للماء السائل أقل من بخار الماء)								
٤	العنصر الذي عدده الذري (25) تكون عدد الإلكترونات في الغلاف d^3 لأيونه $+4$.								
٥	(ناتج تفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك) مع (KSCN) يتكون لون احمر دموي .								
* السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة .									
١	يتكون ملح الحديد الثلاثي عند تفاعل الحديد مع								
	أ HCl ب Cl_2 ج S د مخفف H_2SO_4								
٢	يحتاج التفاعل $A + B \rightarrow AB$ إلى حرارة فيمكن التعبير عن ذلك								
	أ $H_A + H_B < H_{AB}$ ب $H_A + H_B > H_{AB}$ ج $H_A + H_B = H_{AB}$ د لا شيء مما سبق								
٣	N_2O أصعب انحلالاً من بقية أكاسيد النيتروجين لذا فإن حرارة انحلاله كيلوجول/مول								
	أ $+34$ ب -34 ج $+81,5$ د $-81,5$								
٤	كتلة الحديد في ٢٠٠ جرام من خام الليمونيت جم تقريباً .								
	أ $240,2$ ب ٨٠ ج $114,28$ د ١١٠								
٥	جرام واحد من فلز عند الظروف القياسية حرارته النوعية $0,836$ جول/جم.م كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارته إلى 175 م تساوي سعر								
	أ ٣٥ ب ٣٠ ج $146,3$ د $125,4$								

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
د	ج	ب	أ	م	خ	ص	م	
☐	☐	☒	☐	١	☒	☐	١	
☐	☐	☐	☒	٢	☒	☐	٢	
☐	☒	☐	☐	٣	☐	☒	٣	
☐	☒	☐	☐	٤	☐	☒	٤	
☐	☐	☒	☐	٥	☒	☐	٥	

أ. عبد الكريم محمد العزب ٢٧٥٠٨٦١٨٦

المسابقة الثانية



الامتياز في الكيمياء

مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م

الثالث الثانوي

الصف

كيمياء

اسم المادة

الدرجة

اسم المدرسة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

- ١ يقع العمود التاسع في العناصر الانتقالية بين المجموعتين الانتقالتين IIB ، VIIIIB . ()
- ٢ عند اتحاد الأكسجين مع الفلور يكون الناتج F_2O ويكون عدد تأكسد الأكسجين + 2 . ()
- ٣ تفاعل تكوين المادة المتأكسدة عند استخلاص الحديد من خام الهيماتيت يسهم في خفض درجة حرارة الفرن اللافاح ()
- ٤ مادتين A و B الحرارة النوعية لهما على الترتيب (٠,٥ ، ١,٢) جول/جم.م. فإن المادة A تتغير درجة حرارتها أقل من B . ()
- ٥ المهبط في الخلية الجلفانية اشارته موجبة و يحدث عنده الأكسدة . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

- ١ أقل عدد تأكسد للكبريت في المركب

أ	H_2S	ب	SO_3	ج	SO_2	د	SO_4^{-2}
---	--------	---	--------	---	--------	---	-------------
- ٢ كتلة الرمل في (خام هيماتيت مقدار كتلته ٢٠٠٠ جم) حوالي جم وإذا نتج عن شحنة ما ٤٠٠ جم حديد فضي فإن كتلة الحديد فيها جم ، وإذا كان حجم قطعة حديد بعد الانصهار ١٧,٦ سم^٣ فإن حجمها عند التجمد سم^٣ .

أ	١٠ - ٩٥ - ٣١٨	ب	٢٠٠ - ٣٨٠ - ٤٠٠	ج	٢٠٠ - ٤٠٠ - ٤٠٠	د	لا توجد إجابة
---	---------------	---	-----------------	---	-----------------	---	---------------
- ٣ عدد مولات CO_2 الناتجة من حرق ٤ مولات من البروبان هي مول

أ	٩	ب	١٠	ج	١١	د	١٢
---	---	---	----	---	----	---	----
- ٤ عند اتصال المادة المؤكسدة والمادة المختزلة تنتج طاقة

أ	حركية	ب	حرارية	ج	كهربائية	د	ضوئية
---	-------	---	--------	---	----------	---	-------
- ٥ يتفق الحديد عدده الذري ٢٦ و الكوبلت عدده الذري ٢٧ في كل مما يأتي عدا

أ	حالات التأكسد	ب	نصف القطر الذري	ج	نصف القطر الأيوني	د	السلسلة الانتقالية
---	---------------	---	-----------------	---	-------------------	---	--------------------

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ	
١	☐	☐	☐	☐	١	☐	☐	
٢	☐	☐	☐	☐	٢	☐	☐	
٣	☐	☐	☐	☐	٣	☐	☐	
٤	☐	☐	☐	☐	٤	☐	☐	
٥	☐	☐	☐	☐	٥	☐	☐	



الامتياز في الكيمياء

مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م

المسابقة الثانية مع الإجابة

الصف الثالث الثانوي

كيمياء

اسم المادة

اسم المدرسة

الدرجة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

١	يقع العمود التاسع في العناصر الانتقالية بين المجموعتين الانتقالتين IIB ، VIIIIB .	()
٢	عند اتحاد الأكسجين مع الفلور يكون الناتج F_2O ويكون عدد تأكسد الأكسجين + 2 .	()
٣	تفاعل تكوين المادة المتأكسدة عند استخلاص الحديد من خام الهيماتيت يسهم في خفض درجة حرارة الفرن اللافاح	()
٤	مادتين A و B الحرارة النوعية لهما على الترتيب (٠,٥ ، ١,٢) جول/جم.م. فإن المادة A تتغير درجة حرارتها أقل من B .	()
٥	المهبط في الخلية الجلفانية اشارته موجبة و يحدث عنده الأكسدة .	()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

١	أقل عدد تأكسد للكبريت في المركب	أ	H ₂ S	ب	SO ₃	ج	SO ₂	د	SO ₄ ⁻²
٢	كتلة الرمل في (خام هيماتيت مقدار كتلته ٢٠٠٠ جم) حوالي جم وإذا نتج عن شحنة ما ٤٠٠ جم حديد فضي فإن كتلة الحديد فيها جم ، وإذا كان حجم قطعة حديد بعد الانصهار ١٧,٦ سم ^٣ فإن حجمها عند التجمد سم ^٣ .	أ	١٠ - ٩٥ - ٣١٨	ب	٢٠٠ - ٣٨٠ - ٤٠٠	ج	٢٠٠ - ٤٠٠ - ٤٠٠	د	لا توجد إجابة
٣	عدد مولات CO ₂ الناتجة من حرق ٤ مولات من البروبان هي مول	أ	٩	ب	١٠	ج	١١	د	١٢
٤	عند اتصال المادة المؤكسدة والمادة المختزلة تنتج طاقة	أ	حركية	ب	حرارية	ج	كهربائية	د	ضوئية
٥	يتفق الحديد عدده الذري ٢٦ و الكوبلت عدده الذري ٢٧ في كل مما يأتي عدا	أ	حالات التأكسد	ب	نصف القطر الذري	ج	نصف القطر الأيوني	د	السلسلة الانتقالية

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول				
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ		
١	●	○	○	○	١	●	○		
٢	○	●	○	○	٢	○	●		
٣	○	○	○	●	٣	●	○		
٤	○	●	○	○	٤	○	●		
٥	○	○	○	●	٥	○	●		



أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

- ١ تفاعل التحلل الكهربائي لـ كلوريد الصوديوم الى عناصره الأولية حدثت فيه عملية اكسدة لغاز الكلور . ()
- ٢ عنصر عدده الذري ٧٧ يقع في الدورة الخامسة والسلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية . ()
- ٣ وفقاً للمعادلة $2C + 2O_2 \rightarrow 2CO_2$ $\Delta H = -787 \text{ KJ}$ فإن حرارة تفكك CO_2 تساوي (- 393.5) كيلوجول / مول ()
- ٤ Mn^{+6} / Mn^{+2} يمثل رمز نصف خلية الأنود . ()
- ٥ عدد التأكسد للكلور في $Ca(ClO_4)_2$ يساوي +7 . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار و الفقرة ٥ درجات

- ١ ينتج عند حرق البنزين حرقاً تاماً مول من الماء .
أ 2 ب 3 ج 6 د 12
- ٢ كتلة حديد 75 جم فإن الزيادة في حجمها بعد الانصهار تساوي سم³
أ 3.3 ب 78.3 ج 9.944 د 0.419
- ٣ قطعتان معدنيتان الأولى كتلتها ٢٠ جم و الثانية ١٠ جم لهما نفس السعة الحرارية فإن الحرارة النوعية للقطعة الأولى مقدار الحرارة النوعية للقطعة الثانية .
أ تساوي ب ضعف ج نصف د ربع
- ٤ في الخلية التالية $Mg + 2H^+ \rightarrow Mg^{+2} + H_2$ فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية يساوي
أ جهد اختزال Mg ب جهد اكسدة Mg ج جهد اختزال H_2 د جهد اكسدة H_2
- ٥ احدى التغيرات التالية يمثل عملية اكسدة
أ $MnO_4^- \rightarrow MnO_2$ ب $NO_3^- \rightarrow AlN$ ج $FeO \rightarrow Fe_2O_3$ د $2H^+ \rightarrow H_2$

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول		
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ
١	☐	☐	☐	☐	١	☐	☐
٢	☐	☐	☐	☐	٢	☐	☐
٣	☐	☐	☐	☐	٣	☐	☐
٤	☐	☐	☐	☐	٤	☐	☐
٥	☐	☐	☐	☐	٥	☐	☐



أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

١	تفاعل التحلل الكهربائي لـ كلوريد الصوديوم الى عناصره الأولية حدثت فيه عملية اكسدة لغاز الكلور . ()
٢	عنصر عدده الذري ٧٧ يقع في الدورة الخامسة والسلسلة الانتقالية الرئيسية الثانية . ()
٣	وفقاً للمعادلة $2C + 2O_2 \rightarrow 2CO_2$ $\Delta H = -787 \text{ KJ}$ فإن حرارة تفكك CO_2 تساوي (- 393.5) كيلوجول / مول ()
٤	Mn^{+6} / Mn^{+2} يمثل رمز نصف خلية الأنود . ()
٥	عدد التأكسد للكلور في $Ca(ClO_4)_2$ يساوي +7 . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار و الفقرة ٥ درجات

١	ينتج عند حرق البنزين حرقاً تاماً مول من الماء .							
	أ	2	ب	3	ج	6	د	12
٢	كتلة حديد 75 جم فإن الزيادة في حجمها بعد الانصهار تساوي سم ³							
	أ	3.3	ب	78.3	ج	9.944	د	0.419
٣	قطعتان معدنيتان الأولى كتلتها ٢٠ جم و الثانية ١٠ جم لهما نفس السعة الحرارية فإن الحرارة النوعية للقطعة الأولى مقدار الحرارة النوعية للقطعة الثانية .							
	أ	تساوي	ب	ضعف	ج	نصف	د	ربع
٤	في الخلية التالية $Mg + 2H^+ \longrightarrow Mg^{+2} + H_2$ فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية يساوي							
	أ	جهد اختزال Mg	ب	جهد اكسدة Mg	ج	جهد اختزال H ₂	د	جهد اكسدة H ₂
٥	أحدى التغيرات التالية يمثل عملية اكسدة							
	أ	$MnO_4^- \rightarrow MnO_2$	ب	$NO_3^- \rightarrow AlN$	ج	$FeO \rightarrow Fe_2O_3$	د	$2H^+ \rightarrow H_2$

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول				
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ		
١	○	●	○	○	١	○	●		
٢	○	○	○	●	٢	○	●		
٣	○	○	○	●	٣	○	●		
٤	○	○	○	○	٤	○	●		
٥	○	○	○	●	٥	○	●		

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي المسابقة (الرابعة) الدرجة		الامتياز في الكيمياء مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م اسم المادة كيمياء الصف الثالث الثانوي			
		اسم المدرسة			

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات	
١	كتلة الحديد في عينة من الحديد الفضي كتلتها 30 جم تساوي 28.5 جم. ()
٢	عند حرق 0.25 مول من مادته عضوية حرارة احتراقها 1000 كيلوجول/ مول فإن الطاقة المنطلقة تساوي 200 كيلوجول. ()
٣	إذا كان جهود ($B/B^+ = -2.8$ و $A^+/A = 0.3$) فولت فإن B^+ عامل مؤكسد وجهد اختزاله اكبر. ()
٤	عدد التأكسد للحديد في خام اكسيد الحديد المُميأ $3+ =$ ()
٥	تعتبر حرارة التفاعل $C + \frac{1}{2} O_2 \longrightarrow CO \Delta H = -110.5$ حرارة احتراق قياسية. ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات							
١	عنصر انتقالي نشط كيميائياً لا يتأثر بالعوامل الخارجية ...						
	أ	Cu	ب	Sc	ج	Cr	د
٢	تؤثر كمية الطاقة المخزونة في المادة عكسياً على						
	أ	سرعة التفاعل	ب	النشاط الكيميائي	ج	الاستقرار	د
٣	كل مما يلي يساوي الصفر ما عدا						
	أ	جهد تأكسد $H_{2(g)}$	ب	عدد تأكسد $H_{2(g)}$	ج	جهد اختزال $2H^+_{(aq)}$	د
٤	في التفاعل ($2S_{(s)} + 3O_2 \longrightarrow 2SO_{3(g)}$) إذا كانت الحرارة المنطلقة من تكوين نصف مول من $SO_3 = 198.5$ كيلو جول، فإن حرارة تحلل مول ونصف من $SO_3 =$ كيلو جول.						
	أ	$595.5 +$	ب	$595.5 -$	ج	$397 -$	د
٥	في التفاعل التالي : $CuSO_{4(aq)} + Fe_{(s)} \longrightarrow Cu_{(s)} + FeSO_{4(aq)}$ إذا علمت ان جهد اختزال النحاس (٠,٣٤ فولت) ، وجهد الخلية (٠,٧٩ فولت) . فإن جهد اكسدة الحديد فولت .						
	أ	$٠,٤٥ +$	ب	$١,١٣ +$	ج	$٠,٤٥ -$	د

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول		
د	ج	ب	أ	م		ص	خ
☐	☐	☐	☐	١		☐	☐
☐	☐	☐	☐	٢		☐	☐
☐	☐	☐	☐	٣		☐	☐
☐	☐	☐	☐	٤		☐	☐
☐	☐	☐	☐	٥		☐	☐

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي		الامتياز في الكيمياء مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م اسم المادة كيمياء الصف الثالث الثانوي اسم المدرسة الدرجة		
--	--	---	--	--

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات	
١ كتلة الحديد في عينة من الحديد الفضي كتلتها 30 جم تساوي 28.5 جم. ()	
٢ عند حرق 0.25 مول من مادته عضوية حرارة احتراقها 1000 كيلوجول/ مول فإن الطاقة المنطلقة تساوي 200 كيلوجول. ()	
٣ إذا كان جهود ($B/B^+ = -2.8$ و $A^+/A = 0.3$) فولت فإن B^+ عامل مؤكسد وجهد اختزاله اكبر. ()	
٤ عدد التأكسد للحديد في خام اكسيد الحديد المُميأ $3+ =$ ()	
٥ تعتبر حرارة التفاعل $C + \frac{1}{2} O_2 \longrightarrow CO \Delta H = -110.5$ حرارة احتراق قياسية. ()	

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار و الفقرة ٥ درجات	
١ عنصر انتقالي نشط كيميائياً لا يتأثر بالعوامل الخارجية ... أ Cu ب Sc ج Cr د Fe	
٢ تؤثر كمية الطاقة المخزونة في المادة عكسياً على أ سرعة التفاعل ب النشاط الكيميائي ج الاستقرار د الحالة	
٣ كل مما يلي يساوي الصفر ما عدا أ جهد تأكسد $H_{2(g)}$ ب عدد تأكسد $H_{2(g)}$ ج جهد اختزال $2H^+_{(aq)}$ د عدد تأكسد $2H^+_{(aq)}$	
٤ في التفاعل ($2S_{(s)} + 3O_2 \longrightarrow 2SO_{3(g)}$) إذا كانت الحرارة المنطلقة من تكوين نصف مول من $SO_3 = 198.5$ كيلو جول، فإن حرارة تخلل مول ونصف من $SO_3 =$ كيلو جول. أ $595.5 +$ ب $595.5 -$ ج $397 -$ د $198.5 +$	
٥ في التفاعل التالي : $CuSO_{4(aq)} + Fe_{(s)} \longrightarrow Cu_{(s)} + FeSO_{4(aq)}$ إذا علمت ان جهد اختزال النحاس (٠,٣٤ فولت) ، وجهد الخلية (٠,٧٩ فولت) . فإن جهد اكسدة الحديد فولت . أ $٠,٤٥ +$ ب $١,١٣ +$ ج $٠,٤٥ -$ د $١,١٣ -$	

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول		
د	ج	ب	أ	م	خ	ص	م
☐	☒	☐	☐	١	☐	☒	١
☐	☒	☐	☐	٢	☒	☐	٢
☒	☐	☐	☐	٣	☐	☒	٣
☐	☐	☐	☒	٤	☐	☒	٤
☐	☐	☐	☒	٥	☒	☐	٥

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي المسابقة (الخامسة)			الامتياز في الكيمياء			
			مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م			
			اسم المادة			
الدرجة		الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	اسم المدرسة	

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات	
١	التوزيع الالكتروني لأيون الحديد II Fe^{2+} $[Ar], 3d^5, 4s^1$ ()
٢	عندما يكتسب العنصر الإلكترونات يزداد عدد تأكسده و العكس صحيح . ()
٣	تناول طفل شكلاتة مدون عليها ١٠٠ سعر حرارية ، فإن كمية الحرارة التي متوقع ان تمنح جسمه ٤١٨,٠ كيلو جول . ()
٤	$2NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$ فإن التفاعل ΔH_c وتساوي -115.4 KJ ()
٥	في معادلة الحصول على العامل المختزل الفعال في الفرن العالي تعتبر C العامل المختزل و C^{+4} العامل المؤكسد . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات	
١	في الخلية الجلفانية Zn^{+2}/Zn // Al/Al^{+3} تحدث عملية أ اختزال Al^{+3} ب اختزال Zn ج أكسدة Zn^{+2} د أكسدة Al
٢	الزيادة في حجم قطعة حديد عند ١٥٣ م هي ١ سم ٣ ، فإن حجم قطعة الحديد بعد الانصهار ... سم ٣ أ ١٦٠ ب ٢٥٠ ج ٢٦٠ د ٢٦١
٣	عندما يتحلل مركب MnO_3 الى عناصره الأولية في حالتها القياسية يتكون أ $2Mn + 3O$ ب $Mn_2 + O_3$ ج $Mn + O_2$ د $MnO + MnO_2$
٤	المادة A تنحل اسرع من B ، C ، D ، وبالتالي فإن حرارة تكوينها كيلوجول/مول أ $44+$ ب $75-$ ج $90+$ د $46-$
٥	خلية هيدروجين قياسية تحتوي على قطب من X كقطب آخر ، جهدها $\Delta E^\circ = +0.44 \text{ V}$ إذا علمت ان اتجاه المؤشر للفلولتمتر فيها باتجاه قطب الهيدروجين ، وتم تكوين خلية أخرى بربط القطب X مع قطب Y جهد اختزاله $V 1.2+ =$ وكان رمز الخلية المتكونة هو $Y / Y^{+2} // X / X^{-2}$ فإن جهد الخلية ΔE° المتكونة فولت ، وإذا تم ربط قطب الهيدروجين القياسية ب القطب Y المذكور ، فإن اتجاه المؤشر للفلولتمتر وجهد الخلية فولت .
٥	أ (0.80 +) ، (باتجاه القطب Y) ب (1.64 +) ، (باتجاه القطب H) ج (1.64 -) ، (باتجاه القطب Y) د (0.80 -) ، (باتجاه القطب H)

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني				
د	ج	ب	أ	م
○	○	○	○	١
○	○	○	○	٢
○	○	○	○	٣
○	○	○	○	٤
○	○	○	○	٥

ورقة اجابة السؤال الأول

م	ص	خ
○	○	○
○	○	○
○	○	○
○	○	○
○	○	○

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي المسابقة (الخامسة) مع الإجابة		الامتياز في الكيمياء			
		مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م			
		اسم المادة		كيمياء	الصف
	الدرجة				اسم المدرسة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات	
١	التوزيع الإلكتروني لأيون الحديد II Fe^{2+} $[Ar], 3d^5, 4s^1$ ()
٢	عندما يكتسب العنصر الإلكترونات يزداد عدد تأكسده و العكس صحيح . ()
٣	تناول طفل شكلاتة مدون عليها ١٠٠ سعر حرارية ، فإن كمية الحرارة التي متوقع ان تمنح جسمه ٤١٨,٠ كيلو جول . ()
٤	$2NaOH + H_2SO_4 \longrightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$ فإن التفاعل ΔH_c وتساوي - 115.4 KJ ()
٥	في معادلة الحصول على العامل المختزل الفعال في الفرن العالي تعتبر C العامل المختزل و C^{+4} العامل المؤكسد . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات	
١	في الخلية الجلفانية $Al/Al^{+3} // Zn^{+2}/Zn$ تحدث عملية أ اختزال Al^{+3} ب اختزال Zn ج أكسدة Zn^{+2} د أكسدة Al
٢	الزيادة في حجم قطعة حديد عند ١٥٣ م هي ١ سم ٣ ، فإن حجم قطعة الحديد بعد الانصهار ... سم ٣ أ ١٦٠ ب ٢٥٠ ج ٢٦٠ د ٢٦١
٣	عندما يتحلل مركب MnO_3 الى عناصره الأولية في حالتها القياسية يتكون أ $2Mn + 3O$ ب $Mn_2 + O_3$ ج $Mn + O_2$ د $MnO + MnO_2$
٤	المادة A تنحل اسرع من B ، C ، D ، وبالتالي فإن حرارة تكوينها كيلوجول/مول أ ٤٤+ ب ٧٥- ج ٩٠+ د ٤٦-
٥ خلية هيدروجين قياسية تحتوي على قطب من X كقطب آخر ، جهدها $\Delta E^\circ = +0.44 V$ إذا علمت ان اتجاه المؤشر للفلولتمتر فيها باتجاه قطب الهيدروجين ، وتم تكوين خلية أخرى بربط القطب X مع قطب Y جهد اختزاله $V 1.2+ =$ وكان رمز الخلية المتكونة هو $Y / Y^{+2} // X / X^{-2}$ فإن جهد الخلية ΔE° المتكونة فولت ، وإذا تم ربط قطب الهيدروجين القياسية ب القطب Y المذكور ، فإن اتجاه المؤشر للفلولتمتر وجهد الخلية فولت .	
أ	(0.80 +) ، (باتجاه القطب Y) (0.44 +) ،
ب	(1.64 +) ، (باتجاه القطب H) (1.2 -) ،
ج	(1.64 -) ، (باتجاه القطب Y) (1.2 +) ،
د	(0.80 -) ، (باتجاه القطب H) (0.44 -) ،

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني				
د	ج	ب	أ	م
●	○	○	○	١
●	○	○	○	٢
○	●	○	○	٣
○	●	○	○	٤
○	●	○	○	٥

ورقة اجابة السؤال الأول		
م	ص	خ
١	○	●
٢	○	●
٣	●	○
٤	○	●
٥	●	○

الجمهورية اليمنية وزارة التربية والتعليم و البحث العلمي المسابقة (السادسة)		الامتياز في الكيمياء			
		مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م			
الدرجة	الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	اسم المادة	اسم المدرسة
		الدرجة	الدرجة	الدرجة	

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات					
١ وفقاً لثبات الأغلفة نصف الممتلئة يعد ايون المنجنيز في Mn_2O_3 اكثر ثباتاً من ايون المنجنيز في MnO . في Mn^{25} . ()	٢ (A ، B) مركبات عضوية اذا كان (مول من A يحتاج 7 مولات من الأكسجين ، بينما مول من B يحتاج 5 مولات من الأكسجين) لحرقهما حرقاً تاماً في نفس الظروف .. فإن سبب ذلك يعود الى ان (طاقة الوضع الكيميائية لـ $B > A$) ()	٣ عدد تأكسد الكربون في HCO_3^- يساوي $4+$. ()	٤ عند اضافة محلول NaOH الى محلول ايون ملح Fe^{+2} يتكون راسب اخضر من $Fe(OH)_3$ ()	٥ القطرة الملحية في الخلية الجلفانية تحتوي على محلول الكتروليتي . ()	السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

١ عنصر جهد اكسده = + ١,٦٦ فولت يحل محل العناصر الذي جهد اختزالها الآتي ما عدا أ - ٠,٧٤ فولت ب + ٠,٧٧ فولت ج + ٠,٣٤ فولت د - ٣,٠٤ فولت	٢ للمواد الناتجة من تفاعل تكوين الخبث في الفرن اللافح درجات انصهار وهي في الحالة عند تكوينها . أ منخفضة - السائلة ب مرتفعة - السائلة ج منخفضة - الصلبة د مرتفعة - الصلبة	٣ خلية جلفانية رمزها ($Cu / Cu^{+2} // 2Ag^+ / 2Ag$) فإن أ كتلة قطب الفضة تقل ب تزيد الأيونات السالبة ج تخرج الأيونات السالبة من القطرة الملحية الى قطب الفضة د تزيد قوة لون محلول النحاسيك	٤ كمية الحرارة اللازمة لتكوين ١٩٥ جرام من البنزين = ... كيلوجول وعدد مولات البنزين المتكونة = ... مول . علماً بأن (ΔH_f البنزين = ٤٨ كيلوجول / مول) و (H^1 ، C^{12}) أ ١٤٤ - ٣ ب ٣١٦,٨٧٥ - ٦,٦ ج ٢٣٤ - ٤,٨٧٥ د ١٢٠ - ٢,٥	٥ خلية تحليل كهربائي تحتوي على محلول ($AgNO_3$) وضعت فيها (سبيكة من الألومنيوم والفضة) كتلتها 200 جم ك أنود ، اذا تم مرور 482.5 امبير خلال 5 دقائق و ترسبت نسبة الفضة على الكاثود فإن نسبة الألومنيوم في السبيكة تقدر ب % (الكتلة الذرية الجرامية للـ $Ag = 108$) . أ 38 ب 19 ج 162 د 27
--	---	--	--	---

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
د	ج	ب	أ	م		خ	ص	م
○	○	○	○	١		○	○	١
○	○	○	○	٢		○	○	٢
○	○	○	○	٣		○	○	٣
○	○	○	○	٤		○	○	٤
○	○	○	○	٥		○	○	٥

الجمهورية اليمنية وزارة التربية والتعليم و البحث العلمي المسابقة (السادسة) مع الإجابة		الامتياز في الكيمياء مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م		اسم المادة كيمياء الصف الثالث الثانوي		اسم المدرسة الدرجة	
--	--	---	--	--	--	-----------------------	--

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات							
١	وفقا لثبات الأغلفة نصف الممتلئة يعد ايون المنجنيز في Mn_2O_3 اكثر ثباتا من ايون المنجنيز في MnO . في Mn^{25} . ()						
٢	(A ، B) مركبات عضوية اذا كان (مول من A يحتاج 7 مولات من الأوكسجين ، بينما مول من B يحتاج 5 مولات من الأوكسجين) لحرقهما حرقا تاما في نفس الظروف .. فإن سبب ذلك يعود الى ان (طاقة الوضع الكيميائية لـ B > A) ()						
٣	عدد تأكسد الكربون في HCO_3^- يساوي 4+ . ()						
٤	عند اضافة محلول NaOH الى محلول ايون ملح Fe^{+2} يتكون راسب اخضر من $Fe(OH)_3$ ()						
٥	القطرة الملحية في الخلية الجلفانية تحتوي على محلول الكتروليتي . ()						

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات							
١	عنصر جهد اكسده = + ١,٦٦ فولت يحل محل العناصر الذي جهد اختزالها الاتي ما عدا أ - ٠,٧٤ فولت ب + ٠,٧٧ فولت ج + ٠,٣٤ فولت د - ٣,٠٤ فولت						
٢	للمواد الناتجة من تفاعل تكوين الخبث في الفرن اللافح درجات انصهار وهي في الحالة عند تكوينها . أ منخفضة - السائلة ب مرتفعة - السائلة ج منخفضة - الصلبة د مرتفعة - الصلبة						
٣	خلية جلفانية رمزها ($Cu / Cu^{+2} // 2Ag^{+} / 2Ag$) فإن أ كتلة قطب الفضة تقل ب تزيد الأيونات السالبة في قطب النحاس ج تخرج الأيونات السالبة من القطرة الملحية الى قطب الفضة د تزيد قوة لون محلول النحاسيك						
٤	كمية الحرارة اللازمة لتكوين ١٩٥ جرام من البنزين = ... كيلوجول وعدد مولات البنزين المتكونة = ... مول . علماً بأن (ΔH_f البنزين = ٤٨ كيلوجول / مول) و (H^1 ، C^{12}) أ ١٤٤ - ٣ ب ٣١٦,٨٧٥ - ٦,٦ ج ٢٣٤ - ٤,٨٧٥ د ١٢٠ - ٢,٥						
٥	خلية تحليل كهربائي تحتوي على محلول ($AgNO_3$) وضعت فيها (سبيكة من الألومنيوم والفضة) كتلتها 200 جم ك أنود ، اذا تم مرور 482.5 امبير خلال 5 دقائق و ترسبت نسبة الفضة على الكاثود فإن نسبة الألومنيوم في السبيكة تقدر ب % (الكتلة الذرية الجرامية للـ $Ag = 108$) . أ 38 ب 19 ج 162 د 27						

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ	
١	○	○	○	●	١	○	●	
٢	●	○	○	○	٢	○	●	
٣	○	○	○	●	٣	●	○	
٤	○	○	○	●	٤	○	●	
٥	○	●	○	○	٥	●	○	



الامتياز في الكيمياء

مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م

الجمهورية اليمنية
وزارة التربية والتعليم
و البحث العلمي
المسابقة (السابعة)

الصف الثالث الثانوي

كيمياء

اسم المادة

اسم المدرسة

الدرجة

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

- ١ الكروم يتميز بأن نصف قطر أيونه + 6 اكبر من نصف قطره الذري . ()
- ٢ في السلسلة الكهروكيميائية بالنسبة الى الهيدروجين : العوامل التي تسبق الهيدروجين يقل نشاطها من اعلى الى اسفل بينما يزداد نشاط العوامل التي تلي الهيدروجين من اعلى الى اسفل . ()
- ٣ عملية الانصهار هي عملية ايزوثيرمية . ()
- ٤ المركب الماص للحرارة هو مركب محتواه الحراري أكبر من المحتوى الحراري لمكوناته . ()
- ٥ في التفاعل $2Al_2O_3 \xrightarrow{\Delta} 4Al + 3O_2$ $\Delta H = + 3338 \text{ KJ}$ فإن حرارة احتراق Al تساوي = - 1669 كيلو جول / مول . ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

- ١ التوزيع الإلكتروني لعنصر Ac^{89} هو
 أ $[Rn^{86}] 5f 6d^1 7s^2$ ب $[Rn^{86}] 5f^1 7s^2$ ج $[Rn^{86}] 5f 6d^2 7s^1$ د $[Rn^{86}] 5f^2 7s^1$
- ٢ مول من C_2H_6 فقد 14 مول من الإلكترونات و تكون المركب B (ولم يتغير عدد تأكسد الهيدروجين اثناء التفاعل) فإن عدد تأكسد الكربون في المركب B يساوي
 أ - 3 ب + 3 ج + 7 د + 4
- ٣ قطعة حديد نقي كتلتها ٨,٨٧٤ جم ، فإن الزيادة في حجمها بعد تسخينها الى ١٥٣٥ درجة مئوية تساوي سم
 أ ٨,٤ ب ٨,٨ ج ٢,٤٤ د ٤,٤٢
- ٤ في التفاعل التالي : $Cu(s) + F_2(g) \xrightarrow{\Delta} 2F^-(aq) + Cu^{2+}(aq)$ $\Delta E = +2.53 \text{ V}$ اذا علمت ان جهد اختزال $Cu = +0.34 \text{ فولت}$ ، فإن جهد أكسدة الفلور = ... فولت
 أ + 2.87 ب - 2.19 ج - 2.87 د + 2.19
- ٥ من المعادلتين $(S + O_2 \xrightarrow{\Delta} SO_2 \Delta H = - 297 \text{ KJ/M})$ ، $(2SO_3 \xrightarrow{\Delta} 2SO_2 + O_2 \Delta H = + 198 \text{ KJ})$ فإن الحرارة المنطلقة من تكوين نصف مول من SO_3 تساوي كيلوجول
 أ - ٩٩ ب - ١٩٨ ج - ٣٩٦ د - ٤٩٥

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
م	أ	ب	ج	د	م	ص	خ	
١	☐	☐	☐	☐	١	☐	☐	
٢	☐	☐	☐	☐	٢	☐	☐	
٣	☐	☐	☐	☐	٣	☐	☐	
٤	☐	☐	☐	☐	٤	☐	☐	
٥	☐	☐	☐	☐	٥	☐	☐	

الجمهورية اليمنية وزارة التربية والتعليم و البحث العلمي المسابقة (السابعة) مع الإجابة	الامتياز في الكيمياء			
	مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م			
	الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	اسم المادة
الدرجة	اسم المدرسة			

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات				
١	الكروم يتميز بأن نصف قطر أيونه + 6 اكبر من نصف قطره الذري .			
٢	في السلسلة الكهروكيميائية بالنسبة الى الهيدروجين : العوامل التي تسبق الهيدروجين يقل نشاطها من اعلى الى اسفل بينما يزداد نشاط العوامل التي تلي الهيدروجين من اعلى الى اسفل .			
٣	عملية الانصهار هي عملية ايزوثيرمية .			
٤	المركب الماص للحرارة هو مركب محتواه الحراري أكبر من المحتوى الحراري لمكوناته .			
٥	في التفاعل $2Al_2O_3 \xrightarrow{\Delta} 4Al + 3O_2$ $\Delta H = + 3338 \text{ KJ}$ فإن حرارة احتراق Al تساوي = - 1669 كيلو جول / مول .			

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات				
١	التوزيع الإلكتروني لعنصر Ac^{89} هو			
٢	مول من C_2H_6 فقد 14 مول من الإلكترونات و تكون المركب B (ولم يتغير عدد تأكسد الهيدروجين اثناء التفاعل) فإن عدد تأكسد الكربون في المركب B يساوي			
٣	قطعة حديد نقي كتلتها ٨,٥٧٤ جم ، فإن الزيادة في حجمها بعد تسخينها الى ١٥٣٥ درجة مئوية تساوي سم			
٤	في التفاعل التالي : $Cu(s) + F_2(g) \xrightarrow{\Delta} 2F^-(aq) + Cu^{2+}(aq)$ $\Delta E = +2.53 \text{ V}$ اذا علمت ان جهد اختزال $Cu = +0.34 \text{ فولت}$ ، فإن جهد أكسدة الفلور = ... فولت			
٥	من المعادلتين $(S + O_2 \xrightarrow{\Delta} SO_2 \Delta H = - 297 \text{ KJ/M})$ ، $(2SO_3 \xrightarrow{\Delta} 2SO_2 + O_2 \Delta H = + 198 \text{ KJ})$ فإن الحرارة المنطلقة من تكوين نصف مول من SO_3 تساوي كيلوجول			

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
د	ج	ب	أ	م		خ	ص	م
☐	☐	☐	☒	١		☒	☐	١
☒	☐	☐	☐	٢		☐	☒	٢
☐	☐	☒	☐	٣		☐	☒	٣
☐	☒	☐	☐	٤		☐	☒	٤
☐	☐	☒	☐	٥		☒	☐	٥



الامتياز في الكيمياء

مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م

المسابقة (الثامنة)

الثالث الثانوي

الصف

كيمياء

اسم المادة

الدرجة

اسم المدرسة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

١	عند القطب الموجب لخلايا التحليل الكهربائي تحدث عملية الأكسدة .	()
٢	يفصل الحديد من خام الماجنيثايت بواسطة مغناطيس قوي .	()
٣	ترسب من عنصر ١,٥ مول بعد مرور ٣ فاراد لفترة زمنية محددة وبالتالي فإن تكافؤ العنصر ثنائي	()
٤	المسمار الذي يتعرض للإجهاد من طرفيه يؤلف خلية كهروكيميائية .	()
٥	تنبعث حرارة قدرها ١٩٠٠ درجة مئوية عند تكوين مول من ثاني اكسيد الكربون في الفرن اللافح	()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

١	كمية الماء التي يتم وضعها في مسعر القنبلة يجب ان تكون	أ	موزونة	ب	وافرة	ج	مقدرة	د	مناسبة
٢	الإلكترونات في التحول $CO_2 + C \rightarrow 2CO$ في الفرن العالي وعددها ونوع التفاعل.....	أ	مكتسبة ، 2 ، طارد	ب	مفقودة ، 2 ، ماص	ج	مكتسبة ، 2 ، ماص	د	ب ، ج
٣	التوزيع الإلكتروني لأيون الكروم الثاني (Cr = 24)	أ	$[Ar] 4S^0 3d^5$	ب	$[Ar] 4S^0 3d^4$	ج	$[Ar] 4S^1 3d^5$	د	$[Ar] 4S^2 3d^4$
٤	لترسيب 18 جم من الألومنيوم في خلية تحليل كهربائي لمصهور $AlCl_3$ ، (Al^{27}) يلزم مرور	أ	96500 كولوم	ب	289500 كولوم	ج	144750 كولوم	د	193000 كولوم
٥	حرارة احتراق الأسيتيلين (- ١٢٦٥ كيلوجول / مول) وبالتالي فإن كتلته التي ينبعث عنها (مثلها ونصف من حرارة احتراقه) تساوي جم	أ	٦,٥	ب	١٣	ج	٣٩	د	٢٦

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الأول					ورقة اجابة السؤال الثاني				
م	ص	خ			م	أ	ب	ج	د
١	☐	☐			١	☐	☐	☐	☐
٢	☐	☐			٢	☐	☐	☐	☐
٣	☐	☐			٣	☐	☐	☐	☐
٤	☐	☐			٤	☐	☐	☐	☐
٥	☐	☐			٥	☐	☐	☐	☐

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي		الامتياز في الكيمياء			
المسابقة (الثامنة) مع الإجابة		مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م		اسم المادة	اسم المدرسة
الدرجة	الثالث الثانوي	الصف	كيمياء	اسم المدرسة	

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال لأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات					
عند القطب الموجب لخلايا التحليل الكهربائي تحدث عملية الأكسدة .	١	يفصل الحديد من خام الماجنيثايت بواسطة مغناطيس قوي .	٢	ترسب من عنصر ١,٥ مول بعد مرور ٣ فاراد لفترة زمنية محددة وبالتالي فإن تكافؤ العنصر ثنائي	٣
المسمار الذي يتعرض للإجهاد من طرفيه يؤلف خلية كهروكيميائية .	٤	تنبعث حرارة قدرها ١٩٠٠ درجئة مئوية عند تكوين مول من ثاني اكسيد الكربون في الفرن اللافح	٥	السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات	

كمية الماء التي يتم وضعها في مسعر القنبلة يجب ان تكون	١	الإلكترونات في التحول $CO_2 + C \rightarrow 2CO$ في الفرن العالي وعددها ونوع التفاعل.....	٢	التوزيع الإلكتروني لأيون الكروم الثاني (Cr = 24)	٣
أ موزونة ب وافرة ج مقدرة د مناسبة		أ مكتسبة ، 2 ، طارد ب مفقودة ، 2 ، ماص ج مكتسبة ، 2 ، ماص د ب ، ج		أ $[Ar] 4S^0 3d^5$ ب $[Ar] 4S^0 3d^4$ ج $[Ar] 4S^1 3d^5$ د $[Ar] 4S^2 3d^4$	
لترسيب 18 جم من الألومنيوم في خلية تحليل كهربائي لمصهور $AlCl_3$ ، (Al^{27}) يلزم مرور	٤	أ 96500 كولوم ب 289500 كولوم ج 144750 كولوم د 193000 كولوم		حرارة احتراق الأسيتيلين (- ١٢٦٥ كيلوجول / مول) وبالتالي فإن كتلته التي ينبعث عنها (مثلها	٥
ونصف من حرارة احتراقه) تساوي جم		أ ٦,٥ ب ١٣ ج ٣٩ د ٢٦		الكتلة الذرية لـ (C=12 ، H=1)	

" انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتفوق "

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الثاني					ورقة اجابة السؤال الأول			
د	ج	ب	أ	م		خ	ص	م
○	○	○	●	١		○	●	١
●	○	○	○	٢		●	○	٢
○	○	●	○	٣		○	●	٣
●	○	○	○	٤		○	●	٤
○	●	○	○	٥		●	○	٥

الجمهورية اليمنية وزارة التربية و التعليم و البحث العلمي المسابقة (التاسعة)	مسابقة الامتياز في الكيمياء					
	مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م					
	اسم المادة	كيمياء	الصف	الثالث الثانوي		
	اسم المدرسة :					
الدرجة						

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعينا بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات	
١	يُعد ايون Cr^{+6} عامل مؤكسد أقوى من ايون Cr^{+3} . ()
٢	لأن له جهد تأكسد تقارب جهود تأكسد الفلزات القلوية القريبة منه حيث يتفاعل السكانيديوم مثلها مع الماء بشدة حسب التفاعل : $2Sc + 3H_2O \rightarrow Sc_2O_3 + 3H_2 \uparrow$ ()
٣	فلزات مختلفة عند رفع درجة حرارة جرام واحد من كل منها درجة مئوية واحدة .. يعني ذلك انها لم تكتسب نفس كمية الحرارة ، وبالتالي تكون قيم حرارتها النوعية غير متساوية . ()
٤	قطعة حديد حجمها قبل الانصهار 50 سم ³ فإن نسبة الزيادة في حجمها بعد الانصهار 2.2 % ()
٥	عدد تأكسد المجموعة -CN في HCN أكبر من عدد تأكسد المجموعة -SO ₄ في H ₂ SO ₄ ()
السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات	

١	ناتج تفاعل Fe مع Cl ₂ في وجود حرارة هو							
	أ	FeCl ₃ + H ₂	ب	FeCl ₂	ج	FeCl ₂ + H ₂	د	FeCl ₃
٢	عدد جرامات ثاني اكسيد الكربون الناتجة من حرق نصف مول من البروبان حرقا تاما = ... جم علما ان $\Delta H_c = -2220.5$ كيلوجول/مول بروبان . و (H^1 ، O^{16} ، C^{12})							
	أ	1110.25 -	ب	132	ج	1110.25 +	د	66
٣	إذا ترسب 1.25 مول من المنجنيز على الكاثود عند التحليل الكهربائي لمصهور MnO ₃ فإن كمية الكهرباء المارة في المصهور تساوي فاراد .							
	أ	4.5	ب	8.25	ج	7.5	د	12
٤	من التفاعل: $NO_2 \longrightarrow NO + \frac{1}{2} O_2$ ، إذا كانت (حرارة احتراق NO = -56.47 ، و حرارة تكوين NO ₂ = $+33.9$) كيلوجول / مول ، فإن حرارة تفكك NO تساوي كيلوجول / مول .							
	أ	22.57 +	ب	22.57 -	ج	90.37 -	د	90.37 +
٥	خلايا جلفانية : الخلية الأولى (A / A ⁺ // B ⁺ / B) جهد اختزال B ⁺ = -0.13 فولت و جهد الخلية = $+0.01$ فولت ، و الخلية الثانية (D / D ⁺ // M ⁺ / M) جهد اختزال D = -2.37 فولت و جهد الخلية = $+2.23$ فولت فإن							
	أ	جهد اختزال مهبط الثانية = جهد اختزال		ب	جهد اختزال مهبط الثانية		ج	جهد اختزال مهبط الثانية > من جهد
		جهد اختزال مهبط الثانية			جهد اختزال مهبط الثانية		د	لا يمكن المقارنة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الاول					ورقة اجابة السؤال الثاني				
م	ص	خ			م	أ	ب	ج	د
١	☐	☐			١	☐	☐	☐	☐
٢	☐	☐			٢	☐	☐	☐	☐
٣	☐	☐			٣	☐	☐	☐	☐
٤	☐	☐			٤	☐	☐	☐	☐
٥	☐	☐			٥	☐	☐	☐	☐

مسابقة الامتياز في الكيمياء

الجمهورية اليمنية
وزارة التربية و التعليم
و البحث العلمي
المسابقة (التاسعة) مع الإجابة



مسابقة منهجية ١٤٤٧ هـ الموافق ٢٠٢٥ - ٢٠٢٦ م

اسم المادة : كيمياء
الصف : الثالث الثانوي
اسم المدرسة :

الدرجة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

اجب مستعيناً بالله تعالى على جميع الأسئلة التالية

السؤال الأول/ ظلل في ورقة الإجابة الدائرة (ص) للإجابة الصحيحة وظلل (خ) للعبارة الخطأ بحسب رقم الفقرة ٥ درجات

- ١ يُعد ايون Cr^{+6} عامل مؤكسد أقوى من ايون Cr^{+3} . ()
- ٢ لأن له جهد تأكسد تقارب جهود تأكسد الفلزات القلوية القريبة منه حيث يتفاعل السكندريوم مثلها مع الماء بشدة حسب التفاعل : $2Sc + 3H_2O \rightarrow Sc_2O_3 + 3H_2 \uparrow$ ()
- ٣ فلزات مختلفة عند رفع درجة حرارة جرام واحد من كل منها درجة مئوية واحدة .. يعني ذلك انها لم تكتسب نفس كمية الحرارة ، وبالتالي تكون قيم حرارتها النوعية غير متساوية . ()
- ٤ قطعة حديد حجمها قبل الانصهار 50 سم³ فإن نسبة الزيادة في حجمها بعد الانصهار 2.2 % ()
- ٥ عدد تأكسد المجموعة -CN في HCN أكبر من عدد تأكسد المجموعة -SO₄ في H₂SO₄ ()

السؤال الثاني/ اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار والفقرة ٥ درجات

- ١ ناتج تفاعل Fe مع Cl₂ في وجود حرارة هو
أ FeCl₃ + H₂ ب FeCl₂ ج FeCl₂ + H₂ د FeCl₃
- ٢ عدد جرامات ثاني اكسيد الكربون الناتجة من حرق نصف مول من البروبان حرقاً تاماً = ... جم علماً ان $\Delta H_c = -2220.5$ كيلوجول/مول بروبان . و (H¹ ، O¹⁶ ، C¹²)
أ 1110.25 - ب 132 ج 1110.25 + د 66
- ٣ اذا ترسب 1.25 مول من المنجنيز على الكاثود عند التحليل الكهربائي لمصهور MnO₃ فإن كمية الكهرباء المارة في المصهور تساوي فاراد .
أ 4.5 ب 8.25 ج 7.5 د 12
- ٤ من التفاعل : $NO_2 \rightarrow NO + \frac{1}{2} O_2$ ، اذا كانت (حرارة احتراق NO = -56.47 ، و حرارة تكوين NO₂ = +33.9) كيلوجول / مول ، فإن حرارة تفكك NO تساوي كيلوجول / مول .
أ 22.57 + ب 22.57 - ج 90.37 - د 90.37 +
- ٥ خلايا جلفانية :
الخلية الأولى (A / A⁺ // B⁺ / B) جهد اختزال B⁺ = -0.13 فولت و جهد الخلية = +0.01 فولت ،
و الخلية الثانية (D / D⁺ // M⁺ / M) جهد اختزال D = -2.37 فولت و جهد الخلية = +2.23 فولت
فإن
أ جهد اختزال مصعد الأولى = جهد اختزال مهبط الثانية ب جهد اختزال مصعد الأولى > من جهد اختزال مهبط الثانية ج جهد اختزال مصعد الأولى < من جهد اختزال مهبط الثانية د لا يمكن المقارنة

أ. عبد الكريم محمد المعزب

٧٧٥٠٨٦١٨٦

ورقة اجابة السؤال الاول					ورقة اجابة السؤال الثاني				
م	ص	خ			م	أ	ب	ج	د
١	●	○			١	○	○	○	●
٢	○	●			٢	○	○	○	●
٣	○	●			٣	○	○	○	○
٤	○	●			٤	○	○	○	○
٥	○	●			٥	○	○	○	○

كتاب الامتياز في الكيمياء 3ث



ما يميزه :

1

شامل و مبسط وسلس
المعلومات فيه يسهل على
الجميع فهمه



2

يلي كل درس الاسئلة الوزاري
من 2020 حتى 2026م
مرتبة حسب الدروس.



3

ملون و شامل لجميع مقررات
وحدات المنهج (الجزئين)
في كتاب واحد.



4

سعره المناسب والمنافس :
أ. النسخة 1500 ريال ققط
ب. اسعار الجملة 1300



كتاب الامتياز في الكيمياء 3ث - تواجده

في صنعاء - العاصمة

مركز الحزمي "التحرير" للطباعة والنشر
(770157675) (777270027) (770027 01)

مكتبة الأنوار
(المدينة سعوان - جوار مدرسة سنان حطروم)

مكتبة وإلكترونيات الشرق الأوسط
جوار جولة آية

مكتبة الحسن بن علي
مذبح - أمام مدرسة الحسن بن علي 777283698

مركز نخبة الناصر
فرع حدة - جوار جولة الرويشان: 01445465 - 784966000
فرع الحصبة - جولة الحباري - عمارة المطحني -
مقابل فرزة الجامعة 784933000 - 781444559

مكتبة خالد بن الوليد "فرع شميلة"
ركن بينون جوار برافو سنتر (771731843)

محافظة الحديدة

مكتبة صلاح الدين "مدينة الحديدة" (774609182 + 734286348)
مكتبة عمر بن عبدالعزيز - الجراحي - شارع العام 771713527

محافظة ذمار

مكتبة رويال - جوار بنك الكريمي 770087564

محافظة البيضاء

مكتبة الفارس - مدينة البيضاء أمام إدارة الأمن العام
بجانب الأحوال المدنية خط عوين مكيراس
736577135 - 774626407 - 06530698

محافظة إب

مركز الشميري للتصوير - مدينة إب - جوار كلية التربية
770773944 + 773267582
المكتبة العلمية - جامعة إب

محافظة تعز

مكتبة المفليحي (تعز - الحويان - أمام بوابة مدرسة الصماد حاليا -
7 يوليو سابقا) ت (04/290662 , 73310717 , 770031919)
رقم المبيعات 78146009

منصة الامتياز



@EmtiazT



@EmtiazTe