

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

في ضوء دراستك لمادة الكيمياء أجب عن الأسئلة التالية :

المجموعة الأولى: الأسئلة من ( ١ - ٩ )

(١) أجب عن ( أ ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي المناسب:

أ - اكتب المصطلح العلمي المناسب: مواد كيميائية يتغير لونها بتغير نوع الوسط الذي توجد فيه .

ب - اكتب المصطلح العلمي المناسب: هي الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن يمتلكها الجزيء لكي يتفاعل عند التصادم .

(٢) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط الأحادية في غاز الإيثان  $C_2H_6$  هي .....

( ٤ - ٦ - ٨ - ٧ )

ب- اختر الإجابة الصحيحة: عند حرق المركبات العضوية مع أكسيد النحاس II ينتج .....

أ-  $CO$  ب- فقط  $CO_2$

ج-  $H_2$  د-  $H_2O + CO_2$

(٣) أجب عن ( أ ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي:

أ - اكتب المصطلح العلمي المناسب: عملية تسخين شديد لخام الحديد للتخلص من الرطوبة وتركيز الخام .

ب - اكتب المصطلح العلمي المناسب: عملية تحول الجزيئات الصغيرة الي جزيئات كبيرة يسهل اختزالها .

(٤) علل : الزنك  $^{30}Zn$  من المواد الدايا مغناطيسية .

(٥) اكتب المصطلح العلمي المناسب: هو عملية كيميائية يتم فيها فصل مكونات المحلول الإلكتروليتي عن بعضها.

(٦) علل : تكون راسب أبيض عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرائق لفترة قصيرة .

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

(٧) وضح كيف تميز بين أملاح الكربونات والبيكربونات (بدون كتابة معادلات كيميائية)

.....  
.....

(٨) اكتب المصطلح العلمي المناسب : أكسيد عنصر انتقالي يستخدم في صناعة كريمات البشرة .

.....

(٩) اختر الإجابة الصحيحة : بطارية أيون الليثيوم من الخلايا .....

(الإلكتروليتية - الجلفانية الأولية - غير الانعكاسية - الجلفانية الثانوية )

المجموعة الثانية : الأسئلة من ( ١٠ - ١٨ )

(١٠) أجب عن ( أ ) أو (ب): اكتب المصطلح العلمي المناسب:

أ - اكتب المصطلح العلمي المناسب: ظاهرة اتفاق عدة مركبات عضوية في صيغة جزيئية واحدة واختلافها في الصيغة البنائية .

.....

ب- اكتب المصطلح العلمي المناسب: مجموعة ذرية لا توجد منفردة وتشتق من الألكان بنزع ذرة هيدروجين منه ويرمز لها بالرمز (R) .

.....

(١١) اختر الإجابة الصحيحة: يعتبر حمض الهيدروكلوريك المخفف كاشفا لأيون .....

( كبريتات - نترات - فوسفات - كبريتيد )

(١٢) اكتب المصطلح العلمي المناسب :

" عملية تحويل الالكانات ذات السلسلة الكربونية الطويلة إلي جزيئات صغيرة بالتسخين والضغط ووجود عامل حفاز "

.....

(١٣) اختر الإجابة الصحيحة:

"يستخدم التفلون في عمل .... ( خيوط جراحية - مواسير الصرف - عوازل الأرضيات- مادة مانعة للتجمد )

(١٤) علل: البروبان الحلقي أكثر نشاطا من البروبان عادي .

.....

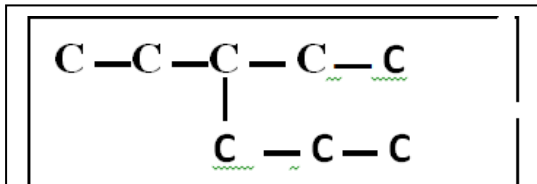
نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

(١٥) اختر الإجابة الصحيحة:

كمية الكهرباء اللازمة لترسيب نصف مول من الفضة في محلول نترات الفضة ( $AgNO_3$ ) تساوي .....

( 0.5 F - 1 F - 54 F - 108 F )

(١٦) أجب عن (أ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:



أ - عدد ذرات الكربون في أطول سلسله في الشكل المقابل .....

( ٥ - ٤ - ٦ - ٧ )

ب- ينتج عن الهيدرة الحفزية للإيثانين .....

( إيثانول - إيثانال - ثنائي ميثيل إثير - حمض أسيتيك )

(١٧) احسب ثابت الاتزان للتفاعل  $I_2 + H_2 \rightleftharpoons 2HI$

إذا علمت أن تركيزات اليود والهيدروجين ويوديد الهيدروجين على الترتيب عند الاتزان هي :

٠,٢٢١ ، ٠,٢٢١ ، ١,٥٦٣ مول / لتر .

.....  
.....

(١٨) ما أثر تسخين السيدريت بشدة ، مع كتابة المعادلة الكيميائية.

.....  
.....

المجموعة الثالثة: الأسئلة من (١٩ - ٢٧)

(١٩) أجب عن (أ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط الأحادية في غاز الميثان  $CH_4$  هي .....

( أربعة - اثنتان - واحدة - ثلاثة )

ب - اختر الإجابة الصحيحة: العالم الذي اقترح الصيغة البنائية للبنزين هو .....

٢ باير

١. كيكولي

٤. ماركونيكوف.

٣. فريدل كرافت.

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

(٢٠) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر المصطلح العلمي المناسب :

- أ - اختر المصطلح العلمي المناسب : الجامكسان هو .....  
(سداسي كلورو هكسان حلقي - سداسي نيترو بنزين - سداسي كلورو بنزين - ٢-ميثيل هكسان)  
ب - اختر المصطلح العلمي المناسب : يعتبر تفاعل البروم مع الإيثين تفاعل .....  
( الأكسدة - الإستبدال - الإضافة - الهدرجة )

(٢١) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

- أ - اختر الإجابة الصحيحة: يطلق علي البنزين المستخدم كوقود في السيارات .....  
(البنزين العطري - الجازولين - النفثالين - ثنائي الفينيل).  
ب- اختر الإجابة الصحيحة: (  $C_8H_{10}$  ) هو الصيغة الجزيئية لمركب .....  
( نفثالين - ثنائي الفينيل - ايثيل بنزين - الطولوين )

(٢٢) اختر الإجابة الصحيحة: تقاس جهود أقطاب العناصر بدلالة جهد قطب ..... القياسي .

( الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - الهيليوم )

(٢٣) اختر المصطلح العلمي المناسب : التفاعلات التي تسير في كلا الاتجاهين الطردى والعكسى وتكون المواد

المتفاعلة والنااتجة من التفاعل موجودة باستمرار في حيز التفاعل .

( تفاعلات تامة - تفاعلات انعكاسية - تفاعلات لحظية - تفاعلات ترسيب )

(٢٤) اختر الإجابة الصحيحة : توصل ..... إلى العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة .

( هايزنبرج - لوشاتيلية - فاج وجولدبرج - شرودنجر )

(٢٥) اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم الفانديوم في .....

(زنبرك السيارة - المفاصل الصناعية - طلاء المعادن - في مستحضرات التجميل)

(٢٦) اكتب المصطلح العلمي المناسب : خلية جلفانية أولية لا تستهلك ولا تحتزن الطاقة لأنها تزود بالوقود.

(٢٧) اختر الإجابة الصحيحة: عملية فصل العنصر أو المكون المراد تقديره ثم تعيين كتلته تسمى .....

( تحليل كهربى - تحليل وصفي - تحليل حجمي - تحليل كتلي )

المجموعة الرابعة: الأسئلة من ( ٢٨ - ٣٦ )

(٢٨) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: جهد اختزال الهيدروجين في خلية الوقود يساوي ..... فولت.

( 0.8 ) - ( - 0.83 ) - ( zero ) - ( 0.4 )

ب - اختر الإجابة الصحيحة : اضافة الماء للمركبات الغير مشبعة في وجود عامل حفاز تسمى . .....

أ - الهدرجة الحفزية

ب- الهيدرة الحفزية

ج- الهلجنة الحفزية

د- التكسير الحفزي .

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

(٢٩) اكتب المصطلح العلمي المناسب : مقدار التغير في تركيز المواد المتفاعلة في وحدة الزمن .

(٣٠) اكتب المصطلح العلمي المناسب :

هو نظام ساكن على المستوى المرئي ونظام ديناميكي (متحرك) على المستوى غير المرئي.

(٣١) اختر الإجابة الصحيحة: عند إضافة حمض النيتريك المركز إلى الحديد تتكون .....

- أ. نترات الحديد (II) وهيدروجين.      ب. نترات الحديد (III) وماء وأكسيد النيتريك.  
ج. نترات الحديد (III) وماء.      د. طبقة من الأكسيد غير مسامية.

(٣٢) اكتب المصطلح العلمي المناسب : أحد خامات الحديد عند تحميصه تنتج كمية هائلة من بخار الماء.

(٣٣) اختر الإجابة الصحيحة: للتمييز بين أكسيد الحديد II وأكسيد الحديد المغناطيسي باستخدام .....

- أ. حمض نيتريك مركز .      ب. حمض كبريتيك مركز .  
ج. حمض هيدروكلوريك مخفف .      د. هيدروكسيد صوديوم .

(٣٤) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

- أ – اختر الإجابة الصحيحة: عند إمرار كولوم واحد في محلول نترات الفضة يتسبب في ترسيب .....
- أ- الكتلة المكافئة من الفضة      ب- الكتلة الذرية من الفضة.  
ج- ١١,١٨ مجم من الفضة      د- ١,١١٨ مجم من الفضة.
- ب- اختر الإجابة الصحيحة: الخلية التي تستخدم في سماعات الأذن والساعات هي.....  
( الوقود – الزئبق – الجافة – بطارية السيارة ).

(٣٥) فسر دور كل مما يلي : أ – زيادة الضغط عند تحضير الأمونيا في الصناعة من عنصريه .

ب – العامل الحفاز في التفاعلات الكيميائية .

(٣٦) علل لما يأتي:

لا يتفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كبريتات الصوديوم .

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
فئات " إعاقة حركية "

المجموعة الخامسة: الأسئلة من ( ٣٧ – ٤٥ )

(٣٧) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اكتب المصطلح العلمي : نوع من التحليل الكيميائي يستخدم في التعرف علي مكونات المادة .

ب- اكتب المصطلح العلمي : نوع من التفاعلات الكيميائية يكون أحد نواتجها راسب أو غاز متصاعد .

(٣٨) اختر الإجابة الصحيحة : تتم عملية الاختزال في فرن مدرّكس لمادة .....  
أ ( أكسيد حديد ثلاثي ب ) أكسيد حديد مغناطيسي جـ ( كلوريد حديد ثلاثي د ) أكسيد حديد ثنائي  
(٣٩) اختر الإجابة الصحيحة: عند إضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إلي ملح ..... يتصاعد غاز له رائحة البيض الفاسد .

أ ( كربونات ب ) الفوسفات . جـ ( كبريتيد د ) ثيوكبريتات .  
(٤٠) أذكر استخداما واحدا لمادة : كبريد الكالسيوم .

(٤١) اختر الإجابة الصحيحة: ملح كلوريد الصوديوم في الماء .....

أ. يحمر عباد الشمس .  
ب. يزرق عباد الشمس .  
ج. متعادل التأثير على عباد الشمس.  
د. لا يذوب .

(٤٢) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة محلول نترات الفضة إلي محلول كبريتيد الصوديوم يتكون راسب  
أ- أبيض  
ب- أصفر  
ج- أسود  
د- أبيض يسود بالتسخين

(٤٣) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط المزدوجة في حلقة البنزين .....  
١- رابطة واحدة  
٢- رابطتان  
٣- ثلاث روابط  
٤- أربع روابط

ب - اختر الإجابة الصحيحة: عدد ذرات الهيدروجين في الألكين الذي يحتوي علي (٥) ذرات كربون يساوي ..... ذرة

( ٥ - ١٢ - ١٤ - ١٠ )

(٤٤) أجب عما يأتي:

احسب الكتلة المكافئة لفلز ترسب منه ٠,١٧٣ جرام عند مرور تيار كهربى شدته ١ أمبير لمدة ١٥ دقيقة .

(٤٥) عينة من بلورات كلوريد الحديد III المتهدرت كتلتها ١,٣٥٢٥ جم سخنت تسخيناً شديداً حتى ثبتت كتلتها فأصبحت ٠,٨١٢٥ جم احسب عدد مولات ماء التبخر ثم اكتب الصيغة الجزيئية .

Fe = 56 , Cl = 35.5 , H = 1 , O = 16

انتهت الاسئلة