

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

في ضوء دراستك لمادة الكيمياء أجب عن الأسئلة التالية :  
المجموعة الأولى: الأسئلة من ( ١ - ٩ )

(١) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - أكتب المصطلح العلمي الدال على : مواد كيميائية يتغير لونها بتغير نوع الوسط الذي توجد فيه .

ب - أكتب المصطلح العلمي الدال على : الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن يمتلكها الجزيء لكي يتفاعل عند التصادم .

(٢) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - وضح كيف تميز (بدون كتابة معادلات كيميائية ) بين أملاح الكربونات والبيكربونات ؟

ب - وضح كيف تميز (بدون كتابة معادلات كيميائية ) بين أملاح الفوسفات والكبريتات ؟

(٣) أجب عن ( أ ) أو (ب):

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

ب - أكتب المصطلح العلمي: تحول الجزيئات الكبيرة الي جزيئات بحجم مناسب للإختزال .

(٤) علل : الحديد  $Fe_{26}$  من المواد البارامغناطيسية .

(٥) أكتب المصطلح العلمي: هو عملية كيميائية يتم فيها فصل مكونات المحلول الإليكتروليتي عن بعضها.

(٦) إختتر الإجابة الصحيحة: عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرائق لفترة قصيرة يتكون راسب أبيض من (هيدروكسيد كالمسيوم - أكسيد كالمسيوم - كربيد كالمسيوم - كربونات كالمسيوم)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

(٧) اختر الإجابة الصحيحة: ملح كلوريد الأمونيوم في الماء .....

( حمضي - قلوي - متعادل - لا يذوب )

(٨) أكتب المصطلح العلمي: عنصر انتقالي يضاف للحديد لصنائه زبرك السيارات .

(٩) اختر الإجابة الصحيحة: في الخلايا الكهربية يطلق على القطب الذي تحدث عنده عملية الإختزال .....  
( الكاثود - الأنود - القطب الموجب - القطب السالب )

المجموعة الثانية: الأسئلة من ( ١٠ - ١٨ )

(١٠) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - أكتب المصطلح العلمي: عدة مركبات عضوية لها نفس الصيغة الجزيئية وتختلف في الصيغة البنائية .

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

(١١) إختتر الإجابة الصحيحة: يعتبر حمض الهيدروكلوريك المخفف كاشفا لأيون .....  
( الكبريتات - النترات - الفوسفات - الكبريتيد )

(١٢) أكتب المصطلح العلمي:

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

(١٣) إختتر الإجابة الصحيحة: يستخدم التفلون في ....

( الخيوط الجراحية - مواسير الصرف - عوازل الأرضيات - كمادة مانعة للتجمد )

(١٤) إختتر الإجابة الصحيحة: أكثر المركبات العضوية التالية نشاطاً هي .....

( البروبان الحلقي - البروبان العادي - البنتن الحلقي - البنتن العادي )

(١٥) إختتر الإجابة الصحيحة: كمية الكهرباء اللازمة لترسيب نصف مول من الفضة في محلول نترات الفضة

( AgNO<sub>3</sub> ) تساوي ..... ( 108 F - 54 F - 1 F - 0.5 F )

(١٦) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - إختتر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط الأحادية في غاز البروبين C<sub>3</sub> H<sub>6</sub> هي .....

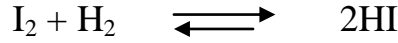
( ٣ - ٦ - ٧ - ٩ )

ب- إختتر الإجابة الصحيحة: ينتج عن الهيدرة الحفزية للإيثانين .....

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

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

(١٧) إذا علمت أن تركيزات اليود والهيدروجين ويوديد الهيدروجين عند الاتزان هي :  
0.221 ، 0.221 ، 1.563 مول/ لتر على الترتيب ، احسب ثابت الاتزان للتفاعل:



.....  
.....  
.....  
.....

(١٨) اختر الإجابة الصحيحة: عند تسخين السديريت بشدة يتصاعد غاز .....  
(ثاني أكسيد الكربون - أول أكسيد الكربون - ثاني أكسيد الكبريت - ثالث أكسيد الكبريت)

**المجموعة الثالثة: الأسئلة من ( ١٩ - ٢٧ )**

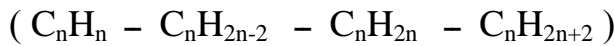
(١٩) أجب عن ( أ ) أو (ب): اختر الإجابة الصحيحة:

أ - اختر الإجابة الصحيحة: تنقيط الماء على كربيد الكالسيوم يستخدم في تحضير غاز.....  
(الميثان - الإيثان - الأسيتلين - البروبان)

ب - اختر الإجابة الصحيحة: العالم الذي اقترح الصيغة البنائية للبنزين هو .....  
(كيكولي - باير - فريدل كرافت - ماركونيكوف)

(٢٠) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: الصيغة العامة للألكانات .....



ب - اختر الإجابة الصحيحة: يعتبر تفاعل البروم مع الإيثين تفاعل .....

( الأكسدة - الاستبدال - الإضافة - الهدرجة )

(٢١) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم ثاني أكسيد التيتانيوم  $TiO_2$  في .....  
(زنبرك السيارة - المفصلات الصناعية - طلاء المعادن - في مستحضرات التجميل).

ب - اختر الإجابة الصحيحة: (  $C_8H_{10}$  ) هو الصيغة الجزيئية لمركب .....

( النفتالين - ثنائي الفينيل - إيثيل بنزين - الطولوين )

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

( الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - الهيليوم )

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

(٢٣) أكتب المصطلح العلمي: " التفاعلات التي تسير في كلا الاتجاهين الطردى والعكسى وتكون المواد المتفاعلة والنتيجة من التفاعل موجودة باستمرار في حيز التفاعل".

(٢٤) اختر الإجابة الصحيحة: توصل ..... إلى العلاقة بين سرعة التفاعل الكيميائي وتركيز المواد المتفاعلة.  
( هايزنبرج - لوشاتيلية - فاج وجولديرج - شرودنجر )

(٢٥) اختر الإجابة الصحيحة: الهيدرة الحفزية للبروبين في وجود حمض الكبريتيك، ينتج .....  
( كحول أولي - كحول ثانوي - كحول ثالثي - كحول ثنائي الهيدروكسيل )

(٢٦) أكتب المصطلح العلمي: خلية جلفانية أولية لا تستهلك ولا تختزن الطاقة لأنها تزود بالوقود.

(٢٧) اختر الإجابة الصحيحة: عملية فصل العنصر أو المكون المراد تقديره ثم تعيين كتلته تسمى .....  
( تحليل كهربائي - تحليل وصفي - تحليل حجمي - تحليل كتلي )

المجموعة الرابعة: الأسئلة من ( ٢٨ - ٣٦ )

(٢٨) أجب عن ( أ ) أو ( ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: جهد الاختزال القياسي للهيدروجين في خلية الوقود يساوي ..... فولت.

(0.8) ، (- 0.83) ، (0.4) ، (zero)

ب - اختر الإجابة الصحيحة: إضافة الماء للمركبات غير المشبعة في وجود عامل حفاز تسمى .....

(الهدرجة الحفزية - الهيدرة الحفزية - الهلجنة الحفزية - التكسير الحفزي)

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

(٣٠) أكتب المصطلح العلمي: نظام ساكن على المستوى المرئي ونظام ديناميكي (متحرك) على المستوى غير المرئي.

(٣١) اختر الإجابة الصحيحة: عند إضافة حمض النيتريك المركز إلى الحديد تتكون .....  
(نترات الحديد (II) وهيدروجين - نترات الحديد (III) وماء وأكسيد النيتريك - نترات الحديد (III) وماء - طبقة من الأكسيد غير مسامية)

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

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

(حمض النيتريك مركز - حمض الكبريتيك المركز - حمض الهيدروكلوريك المخفف - هيدروكسيد الصوديوم)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

(٣٤) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - إختتر الإجابة الصحيحة: عند إمرار كولوم واحد في محلول نترات الفضة يتسبب في ترسيب ..... من الفضة

(الكتلة المكافئة - الكتلة الذرية - 11.18 ميلي جرام - 1.118 ميلي جرام)

ب- إختتر الإجابة الصحيحة: خلية تستخدم في سماعات الأذن والساعات هي.....

(خلية الوقود - خلية الزئبق - الخلية الجافة - بطارية السيارة).

(٣٥) إختتر الإجابة الصحيحة: حاصل ضرب تركيزي أيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيل الناتجين من تأين الماء

النقي تساوي .....  
( $10^{-14}$  -  $10^{-7}$  -  $10^{10}$  -  $10^{14}$ )

(٣٦) علل لما يأتي: لا يتفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كبريتات الصوديوم .

المجموعة الخامسة: الأسئلة من ( ٣٧ - ٤٥ )

(٣٧) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - أكتب المصطلح العلمي : تحليل كيميائي يستخدم في التعرف علي مكونات المادة .

ب- أكتب المصطلح العلمي : تفاعلات كيميائية يكون أحد نواتجها راسب أو غاز متصاعد .

(٣٨) إختتر الإجابة الصحيحة: تتم عملية الأكسدة في خلية الزئبق لمادة .....

(كلوريد الأمونيوم - كلوريد الخارصين - الخارصين - ثاني أكسيد المنجنيز)

(٣٩) اختر الإجابة الصحيحة: عند اضافة حمض الكبريتيك المركز إلي ملح يتصاعد غاز يكون سحب بيضاء عند

تعرضه لساق مبلله بمحلول النشادر يكون الملح .....

(٤٠) إختتر الإجابة الصحيحة: عند هدرجة البنزين في وجود عامل حفاز يتكون .....

( هكسان حلقي - ألكان حلقي - سداسي هيدرو بنزين - جامكسان )

(٤١) إختتر الإجابة الصحيحة: محلول كلوريد الصوديوم في الماء .....

(يحمز صبغة عباد الشمس - يزرق صبغة عباد الشمس - متعادل التأثير على صبغة عباد الشمس - لا يذوب).

(٤٢) إختتر الإجابة الصحيحة : عند إضافة محلول نترات الفضة إلي محلول كبريتيد الصوديوم يتكون راسب .....

( أبيض - أصفر - أسود - أبيض يسود بالتسخين )

(٤٣) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: المادة التي تكون مع الفينول راسب أبيض هي .....

(ثاني كرومات البوتاسيوم - ماء البروم - ماء الكلور - كلوريد حديد III)

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

( ٥ ذرات - ١٢ ذرة - ١٤ ذرة - ١٠ ذرات )

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " ضعيف السمع "

(٤٤) احسب كمية الكهرباء مقدرة بالكولوم اللازمة لفصل 5.6 جرام من الحديد من محلول كلوريد الحديد (III) علماً بان تفاعل الكاثود هو :  $Fe^{3+}_{(aq)} + 3e^{-} \rightarrow Fe^0$  : (Fe = 55.86)

.....  
.....  
.....  
.....  
.....

(٤٥) عينة من بلورات كلوريد الحديد III المتهدرت كتلتها 1.3525 جرام سخنت تسخيناً شديداً حتى ثبتت كتلتها

فأصبحت 0.8125 جرام . احسب عدد مولات ماء التبخر ، ثم اكتب الصيغة الجزيئية لكلوريد الحديد III المتهدرت ( علماً بأن: O = 16 , H = 1 , Cl = 35.5 , Fe = 56 )

.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....

انتهت الأسئلة