

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " كيف البصر "

المجموعة الأولى: الأسئلة من ( 1 - 9 )

(1) 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 .

(2) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - إختتر الإجابة الصحيحة: تستخدم كبريتات الماغنسيوم للتمييز بين أملاح ..... و .....

( الكبريتات والفوسفات - الكربونات والبيكربونات - النترات والنيترات - الصوديوم والبوتاسيوم )

ب- إختتر الإجابة الصحيحة: عند إضافة حمض الكبريتيك المركز بكمية كبيرة الي يوديد البوتاسيوم يتصاعد .....  
( غاز بني محمر - غاز عديم اللون - غاز بنفسجي - أبخرة بيضاء )

(3) أجب عن ( أ ) أو (ب):

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

ب - أكتب المصطلح العلمي: عملية تحويل الجزيئات الصغيرة الي كبيرة ليسهل اختزالها .

(4) علل : الزنك  $Zn_{30}$  من المواد الدايا مغناطيسية .

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

(6) إختتر الإجابة الصحيحة:

عند إمرار غاز ثاني أكسيد الكربون في ماء الجير الرائق لفترة قصيرة يتكون راسب أبيض من  
(هيدروكسيد كالسيوم - أكسيد كالسيوم - كربيد كالسيوم - كربونات كالسيوم)

(7) إختتر الإجابة الصحيحة: يحتوي (2,2 -ثنائي ميثيل بنتان ) علي .....مجموعة ميثيلين .

( 5 - 4 - 3 - 2 )

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " كفيف البصر "

(8) أكتب المصطلح العلمي: " عنصر انتقالي يضاف للحديد لصنائه زنبرك السيارات .

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

المجموعة الثانية: الأسئلة من ( 10 - 18 )

(10) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - أكتب المصطلح العلمي: عدد من المركبات العضوية 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) .

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

( الكبريتات - النترات - الفوسفات - الكبريتيد )

(12) أكتب المصطلح العلمي: "عملية تفتيت الالكانات ذات السلسلة الكربونية الطويلة إلي جزيئات صغيرة بالتسخين والضغط ووجود عامل حفاز "

(13) اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم الثقلون في ....

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

(14) اختر الإجابة الصحيحة: أكثر المركبات العضوية التالية نشاطاً هي .....

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

(15) 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 )

(16) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد ذرات الهيدروجين في الألكين الذي يحتوي علي (5) ذرات كربون يساوي ..... ذرة .  
( 5 - 12 - 14 - 10 )

ب- اختر الإجابة الصحيحة: اضافة الماء للمركبات غير المشبعة في وجود عامل حفاز تسمى.....  
( الهدرجة الحفزية - الهيدرة الحفزية - الهلجنة الحفزية - التكسير الحفزي ) .

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " كيف البصر "

(17) اختر الإجابة الصحيحة: يطلق على عملية ذوبان الملح فى الماء لينتج الحمض والقلوى المشتق منهما الملح ..... ( هيدرة - تعادل - تحلل مائى - ترسيب )

(18) 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 ( 19 - 27 )

(19) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط الأحادية فى غاز البيوتين  $C_4H_6$  هى .....

( 4 - 6 - 8 - 10 )

ب - اختر الإجابة الصحيحة: (  $C_8H_{10}$  ) هو الصيغة الجزيئية لمركب .....  
( النفثالين - ثنائي الفينيل - ايثيل بنزين - الطولوين )

(20) أجب عن ( أ ) أو (ب):

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

(  $C_nH_n$  -  $C_nH_{2n-2}$  -  $C_nH_{2n}$  -  $C_nH_{2n+2}$  )

ب - اختر الإجابة الصحيحة: يطلق على البنزين المستخدم كوقود فى السيارات .....  
(البنزين العطري - الجازولين - النفثالين - ثنائي الفينيل )

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

أ - اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم ثاني أكسيد التيتانيوم  $TiO_2$  فى .....

(زبرك السيارة - المفاصل الصناعية - طلاء المعادن - فى مستحضرات التجميل)

ب - اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم الكروم فى .....

( طلاء المعادن - أسلاك الكهرباء - أواني الطهي - سبائك الصلب )

(22) اختر الإجابة الصحيحة: تقاس جهود أقطاب العناصر بدلالة جهد قطب ..... القياسى

( الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - الهيليوم )

(23) أكتب المصطلح العلمى " التفاعلات التى تسير فى كلا الاتجاهين الطردى والعكسى وتكون المواد

المتفاعلة والنتيجة من التفاعل موجودة باستمرار فى حيز التفاعل".

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " كيف البصر "

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

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

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

(27) اختر الإجابة الصحيحة: عند ثبوت درجة الحرارة تتناسب سرعة التفاعل الكيميائي تناسباً طردياً مع حاصل ضرب تركيزات المواد المتفاعلة .

( قانون جاى لوساك - قانون أفوجادرو - قانون فعل الكتلة - قانون النسب الثابتة )

المجموعة الرابعة: الأسئلة من ( 28 - 36 )

(28) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: جهد الاختزال القياسي للهيدروجين في خلية الوقود يساوي فولت.  
( 0.8 ، -0.83 ، zero ، 0.4 )

ب - اختر الإجابة الصحيحة : تنقيط الماء على كربيد الكالسيوم ينتج غاز .....  
( الأستيلين - الايثان - الميثان - البروبان )

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

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

(31) 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)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م  
طلاب الدمج فئة " كفيف البصر "

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

(33) اختر الإجابة الصحيحة: للتمييز بين أكسيد الحديد II وأكسيد الحديد المغناطيسي يمكن استخدام .....

حمض نيتريك مركز - حمض كبريتيك مركز - حمض هيدروكلوريك مخفف - هيدروكسيد صوديوم  
(34) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عند إمرار كولوم واحد في محلول نترات الفضة يتسبب في ترسيب .....  
من الفضة. (الكتلة المكافئة - الكتلة الذرية - 11.18 ميلجرام - 1.118 ميلجرام)

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

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

(35) اختر الإجابة الصحيحة: حاصل ضرب تركيزي أيونات الهيدروجين وأيونات الهيدروكسيل الناتجين  
من تأين الماء النقي تساوي .....  
( $10^{-14}$  -  $10^{-7}$  -  $10^{10}$  -  $10^{14}$ )

(36) علل لما يأتي: لا بد من اجراء عمليات التحليل الكيفي قبل التحليل الكمي .

المجموعة الخامسة: الأسئلة من ( 37 - 45 )

(37) 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 .

(38) اختر الإجابة الصحيحة: : تتم عملية الاكسدة في خلية الزئبق لمادة.....

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

(39) اختر الإجابة الصحيحة: عند اضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي ملح ..... يتصاعد

غاز له رائحة البيض الفاسد . ( بيكربونات - كربونات - ثيوكبريتات - كبريتيد )

(40) اختر الإجابة الصحيحة: أول مركب عضوي تم تحضيره معملياً .....

( الميثان - اليوريا - الاستيلين - الكلوروفيل )

(41) اختر الإجابة الصحيحة: من الكواشف عن الأوساط الحامضية والقاعدية .....

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " كفيف البصر "

(الفينول فيثالين - ماء الجير - البوكسيت - المجناتيت)

(42) اختر الإجابة الصحيحة : عند إضافة محلول نترات الفضة إلى محلول كبريتيد الصوديوم يتكون راسب .....  
(أبيض - أصفر - أسود - أبيض يسود بالتسخين)

(43) أجب عن ( أ ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد الروابط المزدوجة في حلقة البنزين .....

(رابطة واحدة - رابطتان - ثلاث روابط - أربع روابط)

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

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

(44) احسب كمية الكهرباء مقدرة بالكولوم اللازمة لفصل 5.6 جرام من الحديد من محلول كلوريد الحديد (III)

علما بان تفاعل الكاثود هو :  $Fe^{3+}_{(aq)} + 3e^{-} \rightarrow Fe^0$  : ( Fe = 55.86 )

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

(45) 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 للملح المتهدرت. (علمًا بأن : Fe = 56 , Cl = 35.5 , H = 1 , O = 16 )

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

انتهت الأسئلة