

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " ضعيف 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 - إختار الإجابة الصحيحة: تستخدم كبريتات الماغنسيوم للتمييز بين أملاح و

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

ب- إختار 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) إختار 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) إختار الإجابة الصحيحة: يحتوي (2,2 -ثنائي ميثيل بنتان) عليمجموعة ميثيلين .

(5 - 4 - 3 - 2)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة " ضعيف 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 كاشفاً لأيون

(الكبريتات - النترات - الفوسفات - الكبريتيد)

(12) أكتب المصطلح العلمي: "عملية تفتيت الألكانات ذات السلسلة الكربونية الطويلة إلى 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: إضافة 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 " ضعيف 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
(زنبرك 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 " ضعيف 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 " ضعيف 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 " ضعيف 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 : O = 16 , H = 1 , Cl = 35.5 , Fe = 56)

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

انتهت الأسئلة