

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الإعاقة الذهنية البسيطة
& بطء التعلم

في ضوء دراستك لمادة الكيمياء أجب عن الأسئلة التالية :

المجموعة الأولى: الأسئلة من (١ - ٩)

(١) أجب عن (أ) أو (ب):

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

(٤ - ١٠ - ١٣ - ١٤)

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

(CO - CO_2 فقط - H_2 فقط - خليط من $H_2O + CO_2$)

(٢) 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: عدد الروابط الثنائية في غاز الإيثين C_2H_4 هي

(٤ - ٢ - ٨ - ١)

(٣) أجب عن (أ) أو (ب):

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

(الإختزال - التجميع - التليد - التحميص)

ب - اختر المصطلح العلمي المناسب : نوع من السبائك يتكون عندما تكون ذرات السبيكة لها نفس القطر

والخواص الكيميائية والشكل البلوري . (الإستبدالية - البينية - الينفلزية - الطبيعية)

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

(الأكسجين - النيتروجين - الهيدروجين - الهيليوم)

(٥) اختر المصطلح العلمي المناسب : " التفاعلات التي تسير في كلا الاتجاهين الطردى والعكسى وتكون المواد المتفاعلة والناتجة من التفاعل موجودة باستمرار في حيز التفاعل " .

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

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الإعاقة الذهنية البسيطة & بطء التعلم

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

(هايزنبرج - لوشاتيلية - فاج وجولدبرج - شرودنجر)

(٧) اختر الإجابة الصحيحة : عدد ذرات الكربون في أطول سلسلة في الشكل المقابل

(٧ - ٦ - ٤ - ٣)

(٨) امل الجدول الآتي بكتابة المصطلح العلمي:

.....	١ - خلية جلفانية أولية لا تستهلك ولا تخزن الطاقة لأنها تزود بالوقود .
.....	٢ - خلية صغيرة تستخدم في سماعات الأذن والساعات .

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

(تحليل كهربائي - تحليل وصفي - تحليل حجمي - تحليل كتلي)

المجموعة الثانية: الأسئلة من (١٠ - ١٨)

(١٠) أجب عن (أ) أو (ب):

أ - اختر الإجابة الصحيحة المصطلح العلمي الدال على : نظام ساكن على المستوي المرئي وديناميكي على المستوي غير المرئي .
(النظام المتزن - الاتزان الكيميائي - النظام الكيميائي - الاتزان)

ب - عملية تحول جزيئات المركبات الأيونية الي أيونات حرة . (طاقة الربط - التفكك - الأكسدة - الانصهار)

(١١) إختار الإجابة الصحيحة: يستخدم كلوريد الباريوم للتمييز بين أملاح و

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

(١٢) اختر المصطلح العلمي المناسب : عملية تجميع حبيبات خام الحديد في أحجام كبيرة تناسب عملية الاختزال .

(الإختزال - الأكسدة - التلييد - التحميص)

(١٣) اختر الإجابة المناسبة للتعليل : يستخدم النحاس في صناعة الكابلات الكهربائية .

(لأنه عنصر انتقالي - لأنه جيد التوصيل للحرارة - لأنه جيد التوصيل للكهرباء - لأنه لا يحتوي علي إلكترونات مفردة)

(١٤) اختر المصطلح العلمي المناسب : هو عملية كيميائية يتم فيها فصل مكونات المحلول الإليكتروليتي عن بعضها .

(التحليل الكيميائي - التحليل الكهربائي - التأين - الأكسدة)

(١٥) اختر الإجابة الصحيحة: يتحول لون محلول النشا الي اللون الأزرق عند امرار فيه .

(أبخرة اليود - أبخرة البروم - غاز كلوريد الهيدروجين - غاز أكسيد النيتريك)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الإعاقة الذهنية البسيطة & بطء التعلم

(١٦) أجب عن (أ) أو (ب):

أ - إخترا الإجابة الصحيحة: يتكون المنظف الصناعي من رأس.....، و ذيل

(كاره للماء ، محب للماء) - (محب للماء ، كاره للماء) - (متأين ، غير متأين) - (ذرة كربون ، كاره للماء)

ب- إخترا الإجابة الصحيحة: من استخدامات مركب TNT أنه يستخدم كمادة

(حافظه - متفجرة - للطلاء - لصناعة الدواء)

(١٧) اختر المصطلح العلمي المناسب : " عنصر انتقالي يستخدم في صناعة المفاصل الصناعية عند الانسان .

(النحاس Cu - الفانديوم V - التيتانيوم Ti - المنجنيز Mn)

(١٨) إخترا الإجابة الصحيحة: الإلكتروليت فى المركم الرصاصي هو

(الرصاص الاسفنجي - ثاني أكسيد الرصاص - حمض الكبريتيك المخفف - محلول هيدروكسيد البوتاسيوم)

المجموعة الثالثة من (١٩ - ٢٧)

(١٩) أجب عن (أ) أو (ب):

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

(0.8 ، -0.83 ، zero ، 0.4)

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 للتعليل : يستخدم النيكل في طلاء المعادن .

(لأنه شديد الصلابة - ليحميها من الأكسدة والتآكل - ليعطيها لون جديد - لأنه رخيص الثمن)

ب - اختر الإجابة الصحيحة للتعليل : الحديد من العناصر الإنتقالية لأنه

(عنصر ثقيل - ينتهي بالمستوي الفرعي d غير الممتلئ - عنصر عدده الذري كبير - يحتوي مستوي فرعي s ممتلئ)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الإعاقة الذهنية البسيطة & بطء التعلم

(٢١) أجب عن (أ) أو (ب):

أ- اختر المصطلح العلمي المناسب : مقدار التغير في تركيز المواد المتفاعلة في وحدة الزمن .

(قوة التفاعل الكيميائي - معدل التفاعل الكيميائي - تركيز التفاعل الكيميائي - ناتج التفاعل الكيميائي)

ب- اختر المصطلح العلمي المناسب : التفاعلات الكيميائية التي تسير في اتجاه واحد فقط وهو اتجاه تكوين النواتج تسمى تفاعلات

(انعكاسية - نووية - تامة - حرارية)

(٢٢) 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)

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

(Fe_3O_4 - Fe - $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ - $Fe_2O_3 \cdot H_2O$)

(٢٤) اختر الإجابة الصحيحة: يمكن التمييز بين أكسيد الحديد II وأكسيد الحديد المغناطيسي باستخدام

(حمض نيتريك مركز - حمض كبريتيك مركز - حمض هيدروكلوريك مخفف - هيدروكسيد صوديوم)

(٢٥) اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم الكريوليت في خلية التحليل الكهربائي لإستخلاص الألومنيوم .

(كعامل مؤكسد - كمادة صهارة - كمذيب للوكسيت - مصدر للألومنيوم)

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

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

(٢٧) اختر المصطلح العلمي المناسب : تحليل كيميائي يستخدم في التعرف علي مكونات المادة .

(تحليل كمي - تحليل كيميائي - تحليل كهربائي - تحليل الماء)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الاعاقة الذهنية البسيطة & بطء التعلم

المجموعة الرابعة: الأسئلة من (٢٨ – ٣٦)

(٢٨) أجب عن (أ) أو (ب):

- أ - اختر الاجابة المناسبة للتعليل الآتي : لابد من اجراء عمليات التحليل الكيفي قبل التحليل الكمي .
- ١ . لأنه أسهل في البداية .
 - ٢ . لكي نتعرف علي أنواع العناصر المكونة للمركب ونحدد المواد الكيميائية التي نستخدمها .
 - ٣ . لأنه يمكن معرفة جميع البيانات من التحليل الكيفي .
 - ٤ . لكي نتعرف علي أوزان المواد الكيميائية المكونه للمادة التي نحللها .
- ب- اختر الاجابة المناسبة للتعليل الآتي : لا يتفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كبريتات الصوديوم .
- ١ . لأنه أكثر ثباتا من أملاح الكبريتات .
 - ٢ . لأنه أقل ثباتا من أملاح الكبريتات .
 - ٣ . لأنه يحتاج الي حرارة لبداية التفاعل .
 - ٤ . لأن أملاح الكبريتات تذوب في الأحماض .

(٢٩) اختر الإجابة الصحيحة: المادة التي يحدث لها عملية الاختزال في خلية دانيال هي

(الخارصين – النحاس - أيونات الخارصين - أيونات النحاس)

(٣٠) اختر الإجابة الصحيحة: عند اضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف الي ملح يتصاعد غاز له رائحة البيض الفاسد .
(كربونات - الفوسفات - كبريتيد - ثيوكبريتات)

(٣١) اختر الإجابة الصحيحة: الجامكسان هو

(سداسي كلورو هكسان حلقي ، سداسي نيترو بنزين ، سداسي كلورو بنزين ، ٢- ميثيل هكسان)

(٣٢) اختر الإجابة الصحيحة: ملح كلوريد الصوديوم في الماء

(يحمر ورقة عباد الشمس - يزرق ورقة عباد الشمس - متعادل التأثير على عباد الشمس - لا يذوب) .

(٣٣) اختر الإجابة الصحيحة : عند إضافة محلول نترات الفضة إلي محلول كبريتيد الصوديوم يتكون راسب

(أبيض - أصفر - أسود - أبيض يسود بالتسخين)

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الإعاقة الذهنية البسيطة & بطء التعلم

(٣٤) أجب عن (أ) أو (ب):

أ – اختر الإجابة الصحيحة: يطلق علي البنزين المستخدم كوقود في السيارات

(البنزين العطري - الجازولين - النفثالين - ثنائي الفينيل) .

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

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

(٣٥) اختر الإجابة الصحيحة: احسب الكتلة المكافئة لفلز ترسب منه 0.173 جرام عند مرور تيار كهربى شدته 1 أمبير لمدة 15 دقيقة .
(0.0016 - 9.27 - 18.55 - 155.7)

(٣٦) اختر الإجابة الصحيحة: سخنت عينة من بلورات كلوريد الحديد III المتهدرت كتلتها 1.3525 جرام تسخيناً شديداً حتى ثبتت كتلتها فأصبحت 0.8125 جرام يكون كتلة الماء بالعينة يساوي

(٠.٥٤ جرام - ٠.٨١٢٥ جرام - ١.٣٥٢٥ جرام - ٢.١٦٥ جرام)

المجموعة الخامسة: الأسئلة من (٣٧ – ٤٥)

(٣٧) أجب عن (أ) أو (ب):

أ - اختر المصطلح العلمى المناسب : تفاعل الإيثين مع فوق أكسيد الهيدروجين H_2O_2 لتكوين الإيثيلين جليكول يسمى تفاعل

(باير - نزع - إختزال - إستبدال)

ب- اختر المصطلح العلمى المناسب : مجموعة ذرية لا توجد منفردة وتشتق من الألكان بنزع ذرة هيدروجين منه ويرمز لها بالرمز (R) .
(الألكين -الألكاين - الألكيل - الكربونيل)

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

(كبريتات - نترات - فوسفات - كبريتيد)

(٣٩) رتب المركبات الأتية ترتيباً تصاعدياً تبعاً لنشاطها الكيميائي : (من الأقل الي الأكبر نشاطاً)

(الألكينات - الألكانات - الألكاينات) ١- ٢- ٣-

(٤٠) أجب عن (أ) أو (ب):

أ – اختر الإجابة الصحيحة: يستخدم التفلون في

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

نموذج اختبار كيمياء الثانوية العامة العام الدراسي ٢٠١٨/٢٠١٩ م

طلاب الدمج فئة : الشلل الدماغي & التوحد & متلازمة داون & الاعاقة الذهنية البسيطة
& بطء التعلم

- ب- اختر الإجابة الصحيحة: الصيغة العامة للألكينات..... (C_nH_{2n+1} - C_nH_{2n-2} - C_nH_{2n+2} - C_nH_{2n})
- (٤١) اختر الإجابة الصحيحة: أكثر المركبات العضوية التالية نشاطا هي
- (البروبان الحلقي - البروبان العادي - البننتان الحلقي - البننتان العادي)
- (٤٢) 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)
- (٤٣) أجب عن (أ) أو (ب):
- أ - اختر الإجابة الصحيحة: عدد ذرات الهيدروجين في الألكان الذي يحتوي علي ٥ ذرات كربون يساوي
- ذرة . (٥ - ١٢ - ١٤ - ١٠)
- ب- اختر الإجابة الصحيحة: ينتج عن الهيدرة الحفزية للإيثانين
- (إيثانول - إيثانال - ثنائي ميثيل إثير - حمض أسيتيك)
- (٤٤) اختر الإجابة الصحيحة: يطلق على عملية ذوبان الملح في الماء لينتج الحمض والقلوى المشتق منهما الملح
- (هيدرة - تعادل - تحلل مائي - ترسيب)
- (٤٥) اختر الإجابة الصحيحة: عند تسخين السديريت بشدة يتصاعد غاز
- (ثاني أكسيد الكربون - أول أكسيد الكربون - ثاني أكسيد الكبريت - ثالث أكسيد الكبريت)

انتهت الأسئلة