

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



التعليم الخاص

الملف نموذج إجابة التعليم الخاص

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الثامن](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



روابط مواد الصف الثامن على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

مسودة كتاب الطالب لعام 2018	1
النسخة المعتمدة لكتاب العلوم لعام 2018	2
تلخيص الوحدة الأولى في مادة العلوم منهج جديد	3
أسئلة مراجعة مذكرة طريق النجاح	4
بنك أسئلة الوحدة الأولى في مادة العلوم	5

الزمن: ساعتان

عدد الأوراق: ٥

وزارة التربية

الإدارة العامة للتعليم الخاص

التوجيه الفني للعلوم

نموذج إجابة

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول في مجال العلوم للصف الثامن

للعام الدراسي ٢٠٢٢/٢٠٢٣م

السؤال الأول :

اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية وضع علامة (✓) في المربع المقابل

لها: (٢×٨)

النواة تقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

١- أصغر وحدة من المادة ويحتفظ بخواص المادة هو : ص ١٩
الذرة العنصر الجزيء

٢- يرمز للجسيم السالب الشحنة في الذرة بالرمز: ص ٢٣
e p n K

٣- الدليل على حدوث تفاعل كيميائي عند إضافة اليود إلى النشا هو: ص ٣٨
انطلاق طاقة تكون راسب تغير اللون تصاعد فقاعات غازية

٤- إذا سقط شعاع ضوئي على سطح عاكس بزواوية سقوط تساوي 50° فإن زاوية الانعكاس تساوي: ص ٨٨
صفر 90° 60° 50°

٥- يرمز لبؤرة المرآة الكروية بحرف: ص ٩٦
M C F R

٦- تستخدم المرايا المحدبة في: ص ٩٨
صالون الحلاقة المجهر البسيط فحص الأسنان مواقف السيارات

٧- إذا وضع جسم أمام مرآة محدبة فإن خواص الصورة المتكونة: ص ١٠١
حقيقية مقلوبة مكبرة تقديرية معتدلة مصغرة تقديرية مقلوبة مصغرة حقيقية معتدلة مكبرة

٨- جميعها مظاهر جيولوجية تنشأ بسبب التجوية والتعرية ماعدا : ص ١٨٥

البراكين الكتلان الرملية الكهوف المائية الشواطئ

١٦

درجة السؤال الأول

السؤال الثاني :

أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) للعبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) للعبارة غير الصحيحة

علمياً في كل مما يأتي: (١×٨)

- ١- حركة جزيئات المادة الصلبة انتقالية بينما حركة جزيئات المادة السائلة اهتزازية ص ١٧ (خطأ)
- ٢- تتركز كتلة الذرة في النواة ص ٢٤ (صحيحة)
- ٣- يحتوي الجدول الدوري على ١٨ دورة أفقية ص ٣١ (خطأ)
- ٤- حجم الايون الموجب أكبر من حجم الذرة المتعادلة ص ٣٥ (خطأ)
- ٥- المعادلة الكيميائية التالية معادلة موزونة $3H_2 + N_2 \rightarrow 2 NH_3$ ص ٤٥ (صحيحة)
- ٦- انكسار الضوء هو ارتداد الأشعة الضوئية نتيجة سقوطها على سطح جسم ما ص ١٠٧ (خطأ)
- ٧- العدسة المحدبة جسم رقيق شفاف سميك من الوسط ورقيق عند الأطراف ص ١١٣ (صحيحة)
- ٨- عمليات التجوية والتعرية مستمرة وتتكون من عمليتي هدم وبناء ص ١٨٨ (صحيحة)



درجة السؤال الثاني

٨

السؤال الثالث :

في الجدول التالي اختر العبارة أو الشكل من المجموعة (ب) وأكتب رقمها أمام ما يناسبها

من عبارات المجموعة (أ) : (١×٦)

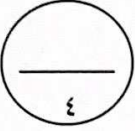
الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(٣)	- عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الأول	١- 8 الكترون
(١)	- عدد الإلكترونات التي يتسع لها المستوى الثاني	٢- 18 الكترون ٣- 2 الكترون
(٥)	- عند انتقال الضوء من الهواء الى الماء	٤- ينكسر مبتعدا عن العمود
(٤)	- عند انتقال الضوء من الماء الى الهواء	٥- ينكسر مقتربا من العمود ٦- ينعكس مقتربا من العمود
(٩)	عملية تفتت للصخور تحدث بفعل الكائنات الحية ص ١٩١	٧- التجوية الميكانيكية ٨- التجوية الكيميائية ٩- التجوية البيولوجية
(٧)	عملية تفتت الصخور الى أجزاء صغيرة دون إحداث تغير كيميائي	

درجة السؤال الثالث

٦

السؤال الرابع:

(أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً (١×٤)



١- الذرة متعادلة كهربائياً ص ٢٢
السبب: لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة.

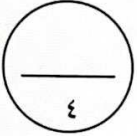
٢- غاز الهيليوم لا يرتبط مع عناصر أخرى ص ٣٣
السبب: لأنه غاز نبيل / لأن المستوى الخارجي لذراته ممتلئ بالإلكترونات / لأنه مشبع / لأنه مستقر

٣- يعتبر تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم تفاعل طارد للحرارة ص ٣٩
السبب: لأن يصاحبه انطلاق طاقة حرارية مع نواتج التفاعل

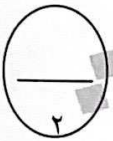
٤- لا نرى الصور على الحائط على الرغم من انعكاس الضوء عليها ص ٨٨
السبب: لأن الانعكاس غير منتظم / لأن الأشعة المنعكسة من الحائط تكون مبعثرة في اتجاهات مختلفة



(ب) قارن بين كل مما يأتي وفقاً للجدول التالي بما يناسبه علمياً (١×٤) :-



وجه المقارنة	^{17}Cl	^3Li ص ٣٠
التوزيع الإلكتروني	2, 8, 7	2, 1
وجه المقارنة	التكربن	الأكسدة ص ١٧٦
نوع الغاز المسبب لها	ثاني أكسيد الكربون	الأكسجين



(ج) حل المسائل التالية (٢×١) ص ٢٤

١- احسب العدد الكتلي لذرة ما إذا علمت ان عدد الإلكترونات يساوي ١٢ وعدد النيوترونات يساوي ١٢

القانون: العدد الكتلي = عدد النيوترونات + عدد البروتونات (الذي يساوي عدد الإلكترونات)
الحل: العدد الكتلي = ١٢ + ١٢ = ٢٤



درجة السؤال الرابع

السؤال الخامس:

(أ) أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب (٢×٢) :

١- طهي الطعام - البناء الضوئي - التنفس - التقاط الصور الفوتوغرافية ص ٤١
الذي لا ينتمي للمجموعة هو: التنفس

درجة

درجة

السبب: لأنه تفاعل طارد للطاقة أما الباقي تفاعلات ماصة للطاقة

٢- الكالسيوم - الرصاص - المغنيسيوم - الصوديوم ص ٧٣

درجة

الذي لا ينتمي للمجموعة هو: الرصاص

درجة

السبب: لأنها ليست من عناصر ماء الشرب

(ب) تفكير ناقد وحل المشكلات (٢ X ١)

١- أراد أحمد ان يشتري جهاز متعدد المراحل لتنقية الماء (فلتر) وقال له البائع أن هذا الفلتر يتميز بجعل نسبة الاملاح في الماء صفر.

ص ٧٣

درجة

-هل تتصح أحمد بشراء هذا الجهاز ؟ /لا/ ليس مناسب

درجة

-السبب: لأن الماء الخالي من النسبة المعتدلة للأملاح لا يصلح للشرب

(ج) أدرس الرسومات التالية جيدا ثم أجب بما يناسب علميا: (٢ X ٢)

١- الرسم يوضح أحد صفات الصورة المتكونة بواسطة العدسة المحدبة ص ١١٦

أ-أكمل مسار الشعاع الضوئي إذا كان الجسم أبعد من مركز التكور

١- صفات الصورة المتكونة : حقيقية ومقلوبة و مصغرة

درجة ٢/١

درجة ٢/١

