walmejbel

مادة العلوم
الصـف الـتـاسع

نماذج اختبار الورقة التقويمية الثانية
هذا العمل اجتهاد شخصي ولا يغني عن الكتاب المدرسي

تذكر:
ليس العيب في أن نخطئ، العيب أن نخاف من المحاولة

أ. وضحة فاضل المجبل
٢٠٢٥-٢٠٢٦م

اضغط للدخول لقناة التيلغرام

walmejbel

السؤال	نمط السؤال	عدد البنود	درجة البند	الدرجة الكلية
الأول (الموضوعي)	* اختيار نمطين من الأسئلة الموضوعية: - اختر العبارة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (√) في المربع المقابل لها. - اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خطأ) أمام العبارة غير الصحيحة لكل مما يلي. - اكتب بين القوسين المصطلح أو الأسم العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية. - أكمل كل من العبارات التالية بما يناسبها علميا من كلمات. - اختر من عبارات المجموعة (ب)، واكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة(أ).	2	1 × 2	(2) درجتان
الثاني (المقالي)	* اختيار نمطين من الأسئلة المقالية: - تحليل العلاقات البيانية. - حل المسألة الرياضية. -علل لما يلي تعليلا علميا سليما. - أي مما يلي لا ينتمي للمجوعة، مع ذكر السبب. - صنف كلا مما يلي كما هو موضح في الجدول التالي. - قارن بين كلا مما يلي كما هو موضح في الجدول التالي. - ادرس الرسومات التالية جيدا، ثم أجب عن المطلوب. - ماذا يحدث لكل حالة من الحالات التالية مع ذكر السبب. - نمط من أنماط دراسة الاتجاهات الدولية في العلوم والرياضيات (TIMSS)، بمستويات معرفيه عليا.	2	2 × 2	(4) درجتان
المجمـــــــــــوع الكلي				(6) درجات

توزيعة درجة الاختبار القصير وأنماط الأسئلة حسب التوجيه الفني للعلوم

ستجدون زيادة في عدد اسئلة الاختبار حتى يتدرب الطالب على أكبر قدر من الأسئلة

الصف التاسع: صفحات الدرس الداخلة في الاختبار

من ص٧٢ إلى ص٩١

ومن ص١٠٣ إلى ص١١٧

ملاحظة: قد تختلف صفحات الاختبار حسب المدرسة والمنطقة التعليمية

اضغط للدخول لقناة التيلغرام

walmejbel

وزارة التربية منطقة العاصمة التعليمية أ/ وضحة المجبل

اختبار تجريبي
الورقة التقويمية الثانية
الصف التاسع

الاسم: .....
الصف: التاسع / .....
نموذج (١)
الدرجة النهائية: ..... / ٦

السؤال الأول: (أ) اختر العبارة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة (✔) في المربع المقابل لها:

١- عدد ذرات العناصر المكونة لمركب الكافيين: $C_8H_{10}N_4O_2$ ١ /

أ) ٢٤ ذرة ب) ٣٠ ذرة ج) ١٥ ذرة د) ١٨ ذرة

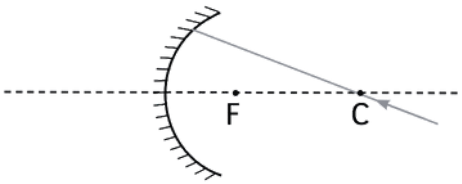
٢-المسافة بين البؤرة وقطب المرآة ويرمز إليه بالحرف (f)"

أ) مركز التكور ب) المحور الأساسي ج) البعد البؤري د) نصف قطر التكور

(ب) اكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة وكلمة (خاطئة) أمام العبارة الخاطئة:

١) تستخدم المرايا المحدبة قديماً في الحروب لإشعال النيران. ( ) ١ /

٢) اذا سقط الشعاع الضوئي كما الشكل المقابل
فإنه ينعكس على نفسه ( )



السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(أ) باستخدام طريقة تبادل الالكترونات اكتب الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد المغنيسيوم

_____ ٢ /

(ب) قارن بين كل مما يلي كما هو موضح بالجدول التالي

٢ /

الصيغة الكيميائية للمركب	الأيون الموجب	الأيون السالب
NaOH		
LiF		

walmejbel

وزارة التربية منطقة العاصمة التعليمية أ/ وضحة المجبل

اختبار تجريبي
الورقة التقويمية الثانية
الصف التاسع

الاسم: .....
الصف: التاسع / .....
نموذج (٢)
الدرجة النهائية: ..... / ٦

السؤال الأول: (أ) اختر العبارة الصحيحة لكل من العبارات التالية وضع علامة ( ) في المربع المقابل لها:

١- الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب يتكون من أيون Mg^{2+} وأيون N^{3-}

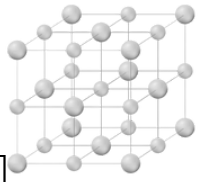
١ /

أ) MgN ب) MgN_2 ج) Mg_3N_2 د) Mg_2N_3

٢- نقطة تتجمع عندها الأشعة المنعكسة في المرايا المقعرة:

أ) البؤرة ب) مركز التكور ج) قطب المرآة د) نصف قطر التكور

(ب) اكتب بين القوسين المصطلح أو الاسم العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات العلمية التالية:



١) شبكة منتظمة من الأيونات التي تكون المركبات الأيونية (.....)

٢) نوع من أنواع المرايا الكروية يكون سطحها العاكس من الجهة الخارجية للكرة (.....)

١ /

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

١- يحتوي المركب الأيوني دائما على شق موجب وشق سالب.

.....

٢- تستخدم المرايا المحدبة في الأماكن التي تحتاج مراقبة وفي المنعطفات.

٢ /

.....

(ب) قارن بين كل مما يلي كما هو موضح بالجدول التالي

٢ /

وجه المقارنة	المرايا المقعرة	المرايا المحدبة
نوع البؤرة		

walmejbel

وزارة التربية منطقة العاصمة التعليمية أ/ وضحة المجبل

اختبار تجريبي
الورقة التقويمية الثانية
الصف التاسع

الاسم: .....
الصف: التاسع / .....
نموذج (٣)
الدرجة النهائية: ..... / ٦

السؤال الأول: (أ) اختر من عبارات المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ) : ١ /

( )	يسمى الشق الأيوني المركب NO_3^-	(١) كربونات
( )	يسمى الشق الأيوني السالب البسيط Cl^-	(٢) كلوريد
		(٣) نيترات

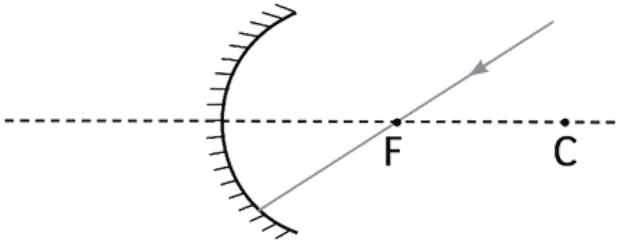
(ب) اكمل كل من العبارات التالية بما يناسبها علمياً: ١ /

١) تفقد ذرة الصوديوم الكترون لتصبح شق ..... . $_{11}Na$

٢) اذا سقط شعاع ضوئي موازياً للمحور الأصلي، فإنه ينعكس ماراً بـ ..... .

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(أ) الرسم المقابل يوضح مسار شعاع ساقط على مرآة مقعرة، أكمل مسار الشعاع الساقط على الرسم: ١ /



(ب) ما مدلول الصيغة الكيميائية لمركب NH_3 ١ /

.....

(ج) قارن بين كل مما يلي كما هو موضح بالجدول التالي ٢ /

الصيغة الكيميائية	الشق الموجب	التكافؤ	الشق السالب	التكافؤ
$CaCl_2$				