

# مادة العلوم الصف التاسع

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

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 للمجموعة، 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
<b>المجموع الكلي</b>				
(6) درجات				

**توزيعه درجة الاختبار القصير وأنماط الأسئلة حسب التوجيه الفني للعلوم ستجدون زيادة في عدد أسئلة الاختبار حتى يتدرب الطالب على أكبر قدر من الأسئلة**

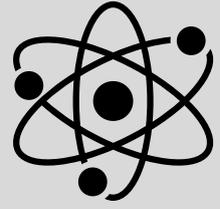
**الصف التاسع: صفحات الدرس الداخلة في الاختبار من ص ٧٢ إلى ص ٩١ ومن ص ١٠٣ إلى ص ١١٧**

**ملاحظة: قد تختلف صفحات الاختبار حسب المدرسة والمنطقة التعليمية**

**اضغط للدخول لقناة التيلغرام**

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

اختبار تجريبي  
 الورقة التقويمية الثانية  
 الصف التاسع



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

١ /

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

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

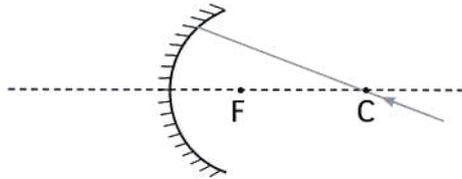
٢- المسافة بين البؤرة وقطب المرآة ويرمز إليه بالحرف (f)

(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 /

(١) تستخدم المرايا المحدبة قديماً في الحروب لإشعال النيران. ( خطأ - المقعرة )

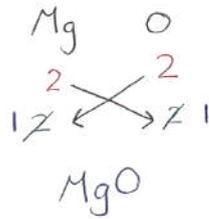


(٢) إذا سقط الشعاع الضوئي كما الشكل المقابل فإنه ينعكس على نفسه ( صحيحة )

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

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

٢ /



**MgO**

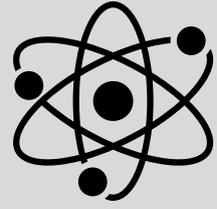
(ب) قارن بين كل مما يلي كما هو موضح بالجدول التالي

٢ /

الصيغة الكيميائية للمركب	الأيون الموجب	الأيون السالب
NaOH	Na	OH
LiF	Li	F

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

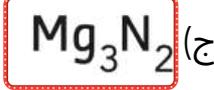
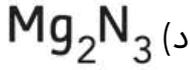
اختبار تجريبي  
 الورقة التقويمية الثانية  
 الصف التاسع



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  $N^{3-}$

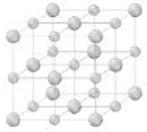
١ /



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 ( الشبكة البلورية )

١ /

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

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً:

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

لان احدهما يفقد الكترونات والآخر يكتسب الالكترونات ويصلان بهذا لحالة الاستقرار.

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

لتوسيع مجال الرؤية.

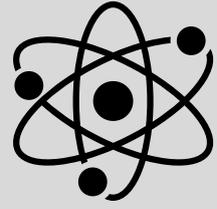
(ب) قارن بين كل مما يلي كما هو موضح بالجدول التالي

٢ /

وجه المقارنة	المرايا المقعرة	المرايا المحدبة
نوع البؤرة	بؤرة حقيقية	بؤرة تقديرية

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

اختبار تجريبي  
 الورقة التقويمية الثانية  
 الصف التاسع



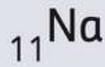
السؤال الأول: (أ) اختر من عبارات المجموعة (ب) واكتب رقمها أمام ما يناسبها من عبارات المجموعة (أ):

١ /

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

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

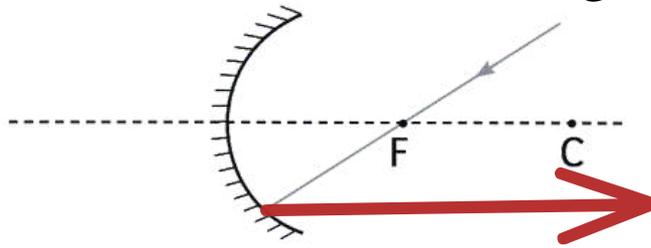
١ /



- (١) تفقد ذرة الصوديوم الكترون لتصبح شق **يوني بسيط موجب** .  
 (٢) اذا سقط شعاع ضوئي موازياً للمحور الأصلي، فإنه ينعكس ماراً بـ **البؤرة** .

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  $NH_3$

**يتكون من ذرة نيتروجين و٣ ذرات هيدروجين**

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

٢ /

التكافؤ	الشق السالب	التكافؤ	الشق الموجب	الصيغة الكيميائية
1	Cl	2	Ca	$CaCl_2$