

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## اختبار قصير ثاني

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 10:21:10 2023-11-10

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



## روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

[تدريبات على الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة](#)

1

[ملخص شامل للوحدة الرابعة الروابط الكيميائية](#)

2

[تمارين على درس تركيب الذرة](#)

3

[ملخص شرح وحل تمارين درس تركيب الذرة](#)

4

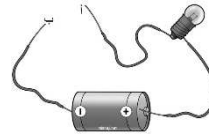
[ملخص شرح درس المخاليط](#)

5

الاختبار القصير الثاني لمادة الكيمياء للصف التاسع

الكيميائية: .....

الصف: تاسع /



(1) يبين الشكل دائرة كهربائية

ضعي علامة (✓) على العنصر الذي سيجعل المصباح يضيء :

- [1] أ- الكربون      ب- السيليكون      ج- الكبريت      د- الحديد

(2) يمثل الشكل  $^{24}_{12}X$  رمز لعنصر افتراضي .

- [1] - اكتبي توزيعه الإلكتروني :  
 - حددي موقعه من حيث :  
 المجموعة :  
 الدورة :  
 - اذكرى احد خصائص هذا العنصر مستعينة بموقعه في الجدول الدوري

[1] .....  
 (3) صل بين المصطلح وتعريفه :

التعريف

المصطلح

لعة كتلة ويشغل حيز من الفراغ .

العنصر

لا يمكن تجزئته الى مواد ابسط منه

المركب

مكون من عناصر مرتبطة معا بروابط كيميائية .

المخلوط

يتكون من اكثر من مادة غير مرتبطة كيميائيا

[3]

(4) ترتب العناصر في جدول يسمى بالجدول الدوري

	Li																		
																			Ar
		Ca		Ti															

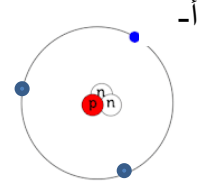
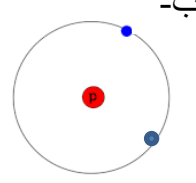
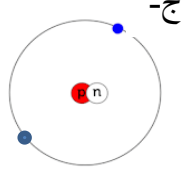
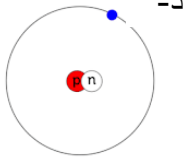
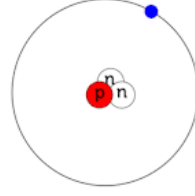
استخرجي من الجدول :

- [1] 1- عنصر انتقالي .....
- [1] 2- غاز نبيل .....

3- اوجدي للعنصر  $^{11}_5B$

- [1] - عدد الإلكترونات = .....
- عدد النيوترونات = .....

(5) يمثل الشكل المقابل تركيب ذرة :  
اختاري النظرير لهذه الذرة :



[1]

(6) ضع علامة (√) على احد السمات المميزة للتغيرات الكيميائية :

تنثر على الخصائص الفيزيائية للمادة فقط.

يمكن ارجاع المادة الى حالتها الأصلية .

لا تنتج اي طاقة خلال التغير .

تتكون مادة جديدة .

[1]

(7) يوضح الشكل عمودا رأسيا من الجدول الدوري .

بالاستعانة بالعدد الذري والتوزيع الالكتروني لأحد العناصر

1- حددي المجموعة التي ينتمي اليها هذا العمود في الجدول الدوري ؟ [1]

2- ماذا تسمى عناصر هذه المجموعة في الجدول الدوري ؟ [1]

4- فسر : تمتلك عناصر المجموعة نفس الخصائص الكيميائية ؟ [1]

19	F
9	
35.5	Cl
17	
80	Br
35	
127	I
53	

بخر مخاوفك... خفف قلقك.... رشح اخطائك... لتحصل على بلورات النجاح (دمتن مشعات كالسيوم ولامعات كالذهب)