

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade8>

* لتحميل جميع ملفات المدرس مدرسة ودام الغاف اضغط هنا

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

وزارة التربية والتعليم

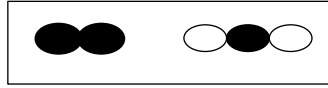
مديرية الباطنة جنوب

مدرسة ودام الغاف (1-8)

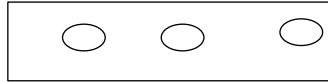
اختبار قصير (1) في مادة العلوم للصف الثامن

اسم العبقريّة : الصف : 8/.....

(1) صلي بين المفاهيم وما يناسبها من اشكال أدناه: (درجة)

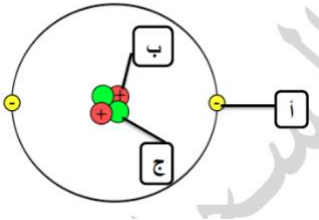


ذرات مفردة



جزيئات مختلفة مختلطة

(2) ادرسي الشكل أدناه ثم اختاري البديل المناسب: (درجة)



م	أ	ب	ج
1	الكترونات	نيوترونات	بروتونات
2	الكترونات	بروتونات	نيوترونات
3	بروتونات	الكترونات	نيوترونات
4	نيوترونات	بروتونات	نيوترونات

3

(3) اكمل الفقرة التالية مستخدمة المصطلحات الموجودة في المربع: (درجتين)

العدد الذري	المدارات	التركيب الالكتروني	العدد الكتلي	بروتونات
-------------	----------	--------------------	--------------	----------

جميع الذرات تحتوي على نفس المكونات ولكنها تختلف في اعدادها حيث يطلق على مجموع عدد البروتونات وعدد النيوترونات ب بينما يسمى عدد البروتونات في الذرة ب تتوزع الالكترونات داخل الذرة فيالكترونية حول النواة بترتيب معين ويسمى هذا الترتيب باسم

(4) . ادرسى الجدول الدوري الذي أمامك.

[illegible]

أ- العنصر الذي يقع في المجموعة الثانية الدورة الثالثة هو (اكمل) (درجة)
 ب- العنصر الذي يتميز بامتلاء مستويات الالكترونات الخاصة به هو.....(اكمل)
 (درجة)

ج- الصيغة الكيميائية ل NaOH تشير إلى المركب : (ظلي) (درجة)

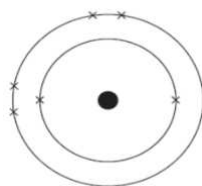
○ هيدريد الاكسجين والصوديوم ○ اكسيد الصوديوم

○ هیدروکسید الصوديوم ○ اکسيدات الصوديوم

د-رمز العنصر يسمى بالهالوجين هو..... (اكملی) (درجة)

5) رسمت هند التركيب الالكتروني لذرة الكبريت والذي كان العدد الذري لها (16) لكن الرسم لم يكن صحيحاً. (درجة)

أ- ما الخطأ الذي وقعت فيه هند



ب- أعيد رسم تركيب الذرة بالترتيب الصحيح

(6) ما المقصود بالسبائك؟

..... (درجة)

انتهت الاسئلة

بالتوفيق جميعا