

موقع توعرب التعليمي

www.arabia2.com/vb



علوم الفترة الثانية أول متوسط (نسخة)



الفترة الثانية

* مطلوب

1

اسم الطالبة *

2

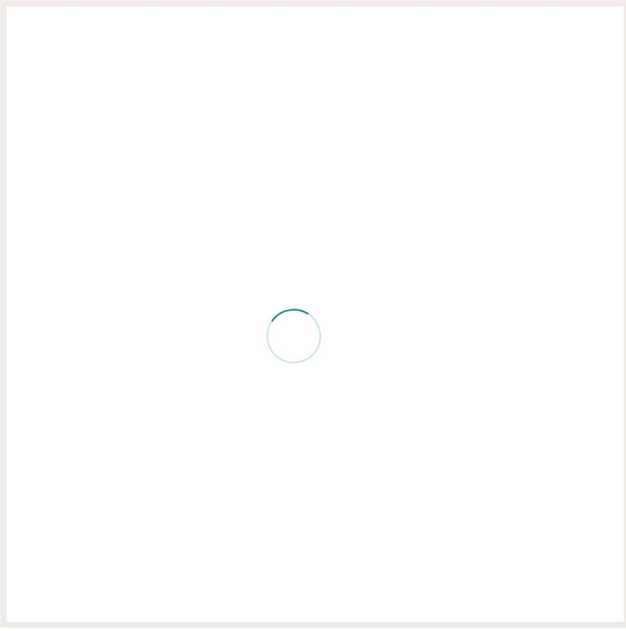
عدد ذرات الهيدروجين في 2جزيء من مركب فوق اكسيد الهيدوجين هي $2H_2O_2$ *
(1 نقطة)

4 ذرات

4 جزيئات

6 ذرات

2 ذرة



من خلال الشكل المجاور من العالم الذي صمم هذا النموذج؟ *
(1 نقطة)

شادويك

طومسون

بور

دالتون

العدد الكتلي لذرة الالومنيوم Al اذا علمت ان عدد البروتونات 13 والنيوترونات 14 *
(1 نقطة)

5 نيوترون و 6 الكترون

27 و ك ذ

13 و ك ذ

14 و ك ذ

5

قانون الكثافة *
(1 نقطة)

- الكتلة/الحجم
- الكتلةxالحجم
- الحجم/الكتلة
- الكتلة /المسافة

6

اي المواد التالية خليط غير متجانس *
(1 نقطة)

- الهواء
- السلطة
- عصير التفاح
- سبيكة ذهب

7

اللون والشكل الطول والحجم الكتلة والكثافة من صفات الخصائص *
(1 نقطة)

- الشبة فلزات
- الفيزيائية
- الكيميائية
- الفيزيائية والكيميائية

العالم الذي ذكر ان الالكترونات تدور حول نواة الذرة في مستويات طاقة مختلفة فمستوى الطاقة الاقرب من النواة يتسع للكترونين ومستوى الطاقة الابعد تتسع للكترونات اكثر * (1 نقطة)

ديموقريطيس

لافوازييه

دالتون

بور

السحب على شكل اسلاك والطرق على شكل الواح من خصائص اللافلزات * (1 نقطة)

صح

خطأ

تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة بـ: * (1 نقطة)

النظائر

الإلكترونات

بروتونات

البروتونات والنيوترونات

التغير الفيزيائي ينتج مواد جديدة ولا يمكن ارجاع المادة الاصلية الى سابق عهدها *
(1 نقطة)

صح

خطأ

العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد : *
(1 نقطة)

البروتونات

النيوترونات

الالكترونات

العدد الكتلي

لديك جسم كتلته 144 كجم وحجمه 6سم³ احسبي كثافته *
(1 نقطة)

24 كجم

24 سم

24 هم لكل سم

24 كجم\ سم مكعب

لم يتم إنشاء هذا المحتوى أو اعتماده من قبل Microsoft. سيتم إرسال البيانات التي ترسلها إلى مالك النموذج.

Microsoft Forms 