

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



ملخص درس كيف تختلف الذرات

موقع المناهج ← المناهج البحرينية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 11:44:30 2024-12-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
البحرينية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

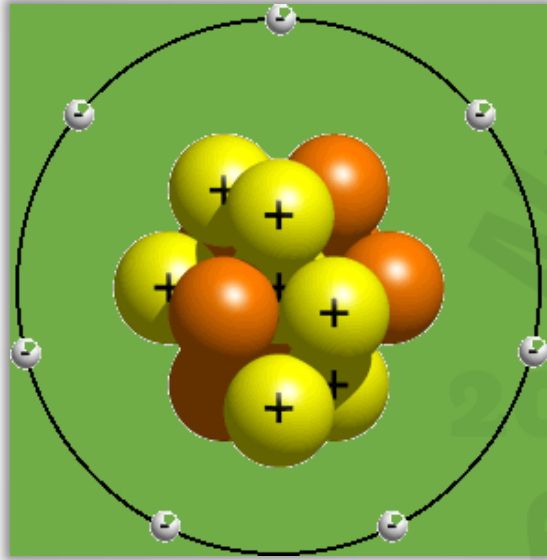
اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

مذكرة كيم 102	1
ملخص درس ترتيب العناصر	2
مذكرة العباقرة في الكيمياء	3
إجابة تجميع اختبارات نهائية كيم 102	4
كراسة الطالب في مقرر كيم 102	5

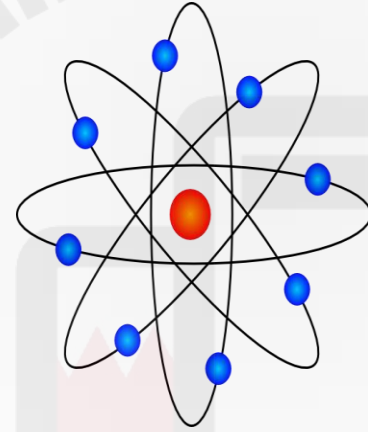


[دخول](#)

الكيمياء	المادة
كيف تختلف الذرات - الجزء الأول	عنوان الدرس
كيم 102 - كيم 802	رمز المقرر
الأولى	رقم الوحدة
الأول الثانوي	المستوى الدراسي

مفردات الدرس
الجديدة

كفايات الدرس



الفكرة الرئيسية
للدرس

التالي

السابق

كفايات وأهداف الدرس

1- تفسير دور العدد الذري في تحديد نوع الذرة.

2- حساب عدد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في الذرة مستعملا العدد الكتلي والعدد الذري.

[التالي](#)



[السابق](#)

الفكرة الرئيسية للدرس:

إن عدد البروتونات والعدد الكتلي يحددان نوع الذرة.

المفردات الجديدة بالدرس:

1- العدد الذري

2- العدد الكتلي

التالي



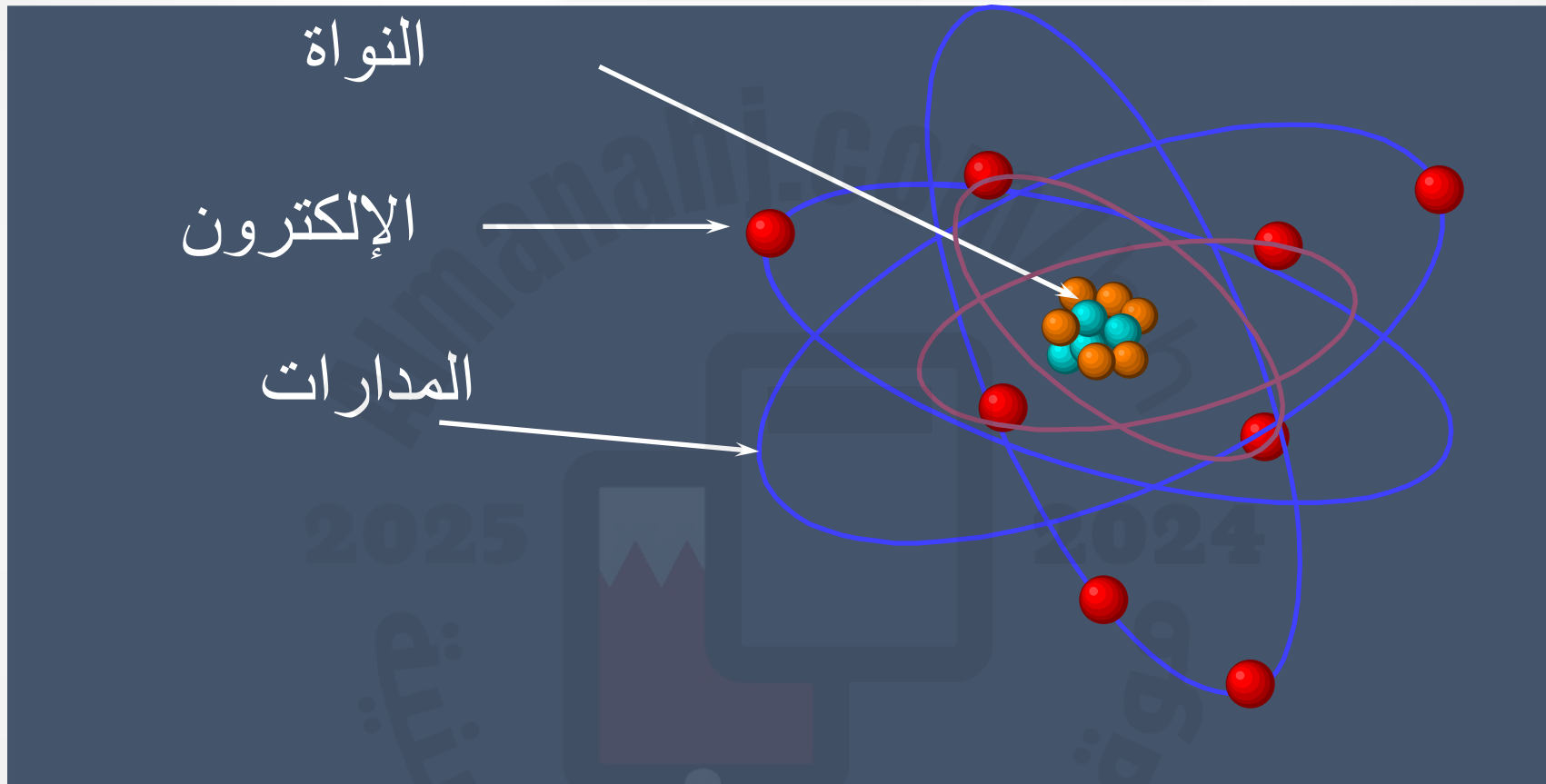
السابق



السابق

التالي

تحديد العنصر



العالم موزلي: تحتوي كل ذرات العناصر على جسيمات موجبة الشحنة في أنويتها. فإن عدد البروتونات في الذرة يحدد نوعها بوصفها ذرة عنصر معين.

تمثيل العنصر في الجدول الدوري

هيدروجين

1

H

1.008

اسم العنصر

العدد الذري

الرمز الكيميائي

الكتلة الذرية المتوسطة

التالي



السابق

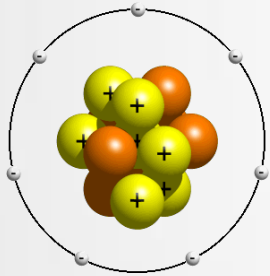
العدد الذري – العدد الكتلي

العدد الذري: عدد البروتونات في نواة الذرة، ويساوي أيضا عدد الإلكترونات في الذرة المتعادلة.

العدد الذري = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات.

العدد الكتلي = هو مجموع عدد البروتونات (**العدد الذري**) وعدد النيوترونات في نواة العنصر.

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات.



[السابق](#)



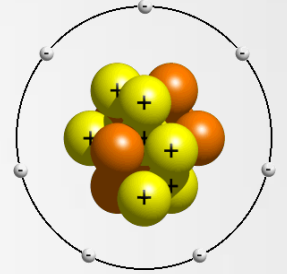
[التالي](#)

حساب عدد النيوترونات

العدد الكتلي = عدد البروتونات + عدد النيوترونات

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - عدد البروتونات

عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري



السابق



التالي

تحديد موضع العدد الذري والعدد الكتلي

1. يُكتب العدد الذري أسفل رمز العنصر من جهة اليسار.
2. أمّا العدد الكتلي فيُكتب أعلى رمز العنصر من جهة اليسار.

مثال: عنصر الصوديوم:

عدد النيوترونات = العدد كتلي - العدد الذري

$$\text{عدد النيوترونات} = 23 - 11$$

$$\text{عدد النيوترونات} = 12$$

العدد الكتلي

23

العدد الذري

11

Na

التالي



السابق

تطبيق

مثال: حدّد عدد كل من الإلكترونات والبروتونات والنيوترونات للعناصر الثلاثة التالية بمعلومية العدد الذري والعدد الكتلي.

16

O

8

..... p⁺

..... n

..... e⁻

31

P

15

..... p⁺

..... n

..... e⁻

65

Zn

30

..... p⁺

..... n

..... e⁻

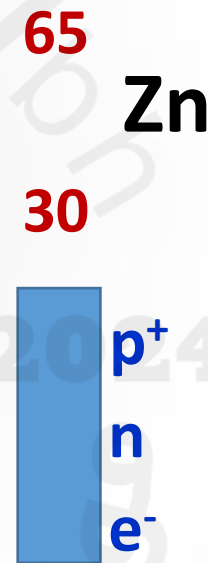
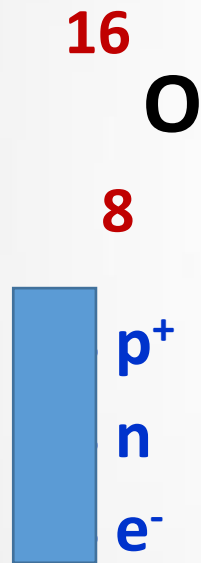
التالي



السابق



إجابة التطبيق



التالي



السابق

نشاط تقييمي

أكمل الجدول أدناه:

	العدد الذري	عدد الكتلة	بروتون p^+	نيوترون n^0	إلكترون e^-
$^{39}_{19}\text{Ca}$					
$^{40}_{18}\text{Ar}$					
$^{80}_{35}\text{Br}$					

التالي



السابق

إجابة النشاط التقييمي

	العدد الذري	عدد الكتلة	بروتون p^+	نيوترون n^0	إلكترون e^-
$^{39}_{19}\text{K}$	19	39	19	20	19
$^{40}_{18}\text{Ar}$	18	40	18	22	18
$^{80}_{35}\text{Br}$	35	80	35	45	35

التالي



السابق

انتهى الدرس

2025

2024



السابق