

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



تلخيص درس النواة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف الثالث المتوسط](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 05:41:57 2023-12-08

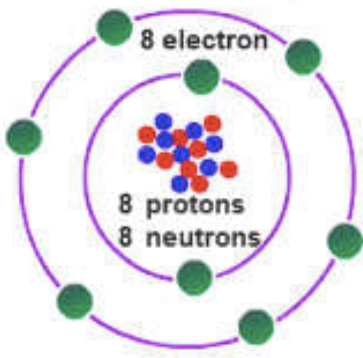
التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



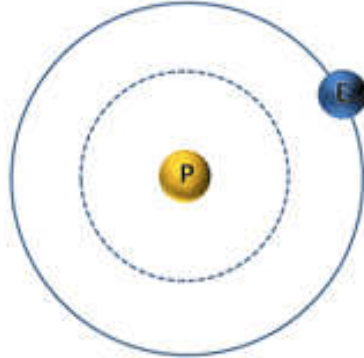
المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

خطة توزيع منهج العلوم فصل ثاني 1445هـ	1
توزيع مقرر العلوم للفصل الثاني 1445هـ	2
اختبار نهائي الدور الأول مع نموذج الإجابة	3
اختبار منتصف الفصل	4
ورقة عمل تفاعلية علم الوراثة	5

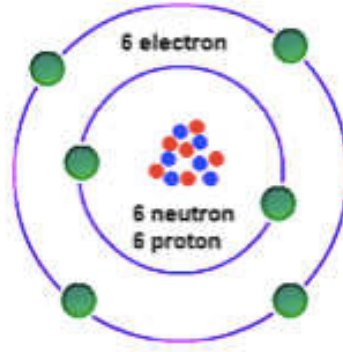
الدرس: النواة



ذرة الأكسجين
عدد البروتونات = 8



ذرة الهيدروجين
عدد البروتونات = 1

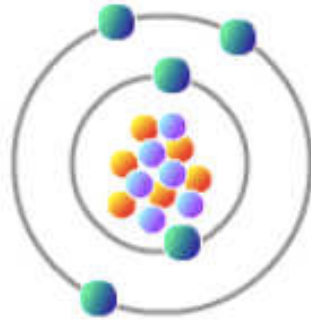


ذرة الكربون
عدد البروتونات = 6

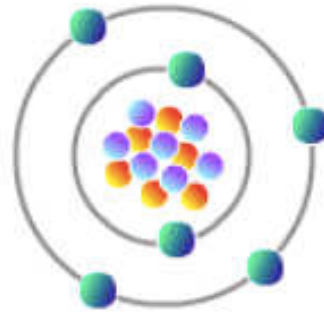
العدد الذري
هو عدد
البروتونات
الموجودة في نواة
العنصر

النظائر

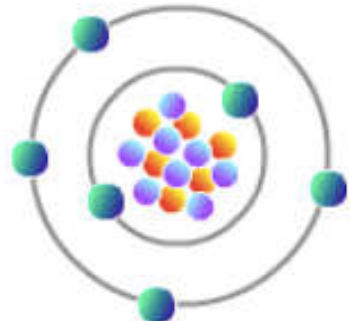
هي ذرات للعنصر
نفسه و لكنها تحوي
أعداد مختلفة من
النيوترونات



Carbon
6 Protons
6 Neutrons



Carbon-13
6 Protons
7 Neutrons



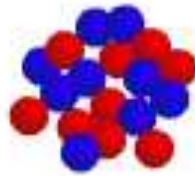
Carbon-14
6 Protons
8 Neutrons



+



=



العدد الكتلي

Number of
Neutrons

+

Number of
Protons

=

Mass
Number

هو مجموع البروتونات و
النيوترونات في نواة الذرة