المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمنطقة مكة المكرمة
مدارس الأندلس الأهلية- القسم الثانوي

مدارس الأندلس الأهلية
ALANDALUS PRIVATE SCHOOLS

أعضاء المجموعة
1- / .....
2 / .....

المادة / كيمياء1 **الفصل الثالث / تركيب الذرة** **الموضوع / كيف تختلف الذرات**

رابط الدرس الرقمي
www.ien.edu.sa

الأهداف	تفسر دور العدد الذري في تحديد هوية الذرة .	المفردات	العدد الذري
	تعرف النظائر .		النظائر
	تحسب عدد البروتونات والنيترونات والإلكترونات في الذرة مستعملا العدد الذري والعدد الكتلي .		العدد الكتلي

السؤال الأول : (قم بالتعاون مع افراد مجموعتك بإكمال الجدول التالي :

رمز العنصر	اسم العنصر	العدد الكتلي	العدد الذري	عدد البروتونات p	عدد الإلكترونات e	عدد النيترونات n
$^{17}_{35}Cl$	.....	.....	.....	.....	.....	.....
$^{26}_{56}Fe$	.....	.....	.....	.....	.....	.....
$^{87}_{223}Fr$	.....	.....	.....	.....	.....	.....

من الجدول السابق

1ـ نجد ان العدد الذري ..... عدد البروتونات ..... عدد الإلكترونات

2ـ ..... عدد البروتونات في نواة الذرة .

3ـ ..... مجموع عدد البروتونات وعدد النيترونات في نواة العنصر .

مسائل تدريبية

12. ما عدد البروتونات والإلكترونات في كل من ذرتي العنصرين الآتيين؟

a. الرادون Rn .....

b. الماغنسيوم Mg .....

14. ما العنصر الذي تحتوي ذرته على 14 بروتونًا؟ .....

LIVEWORKSHEETS

(قم بالتعاون مع افراد مجموعتك والإستعانه بالكتاب المدرسي أجب عن الأسئلة التالية :

السؤال الثالث :إختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي : أسئلة تحصيلي

◄ في ذرة النيتروجين $^{14}_{7}N$ يوجد ..

Ⓐ 14 بروتون
Ⓑ 7 بروتونات و 7 نيوترونات
Ⓒ 14 نيوترون
Ⓓ 14 بروتون و 7 إلكترونات

◄ في العنصر $^{210}_{82}Pb$ فإن عدد البروتونات ..

Ⓐ 82
Ⓑ 128
Ⓒ 210
Ⓓ 292

◄ عنصر يحوي 55 بروتون و 78 نيوترون؛ فإن عدده الذري .

Ⓐ 55
Ⓑ 78
Ⓒ 133
Ⓓ 23

◄ تكون الذرة متعادلة كهربيًا عندما يكون ..

Ⓐ عدد البروتونات = عدد النيوترونات
Ⓑ العدد الذري = العدد الكتلي
Ⓒ عدد البروتونات = عدد الإلكترونات
Ⓓ عدد الإلكترونات = العدد الكتلي

◄ أصغر جزء من العنصر يحمل صفات العنصر ..

Ⓐ الإلكترون
Ⓑ البروتون
Ⓒ الذرة
Ⓓ النيوترون

◄ جسيم سالب الشحنة ..

Ⓐ النيوترون
Ⓑ البروتون
Ⓒ الإلكترون
Ⓓ الفوتون

◄ أشعة المهبط عبارة عن سيل من ..

Ⓐ الشحنات الموجبة
Ⓑ الشحنات السالبة
Ⓒ الجسيمات المتعادلة
Ⓓ الفوتونات

◄ نظائر العنصر تختلف في ..

Ⓐ العدد الذري
Ⓑ عدد الإلكترونات
Ⓒ عدد النيوترونات
Ⓓ عدد أفوجادرو

◄ النظائر تتساوى في ..

Ⓐ عدد النيوترونات
Ⓑ عدد البروتونات
Ⓒ العدد الكتلي
Ⓓ الحجم الذري

◄ أي النظائر التالية كتلته أكبر؟

Ⓐ $^{11}_{6}C$
Ⓑ $^{12}_{6}C$
Ⓒ $^{13}_{6}C$
Ⓓ $^{14}_{6}C$

◄ اكتشف النيوترون ..

Ⓐ هنري
Ⓑ طومسون
Ⓒ رذرفورد
Ⓓ شادويك

◄ مكتشف الإلكترون ..

Ⓐ دالتون
Ⓑ طومسون
Ⓒ هنري
Ⓓ لويس

◄ الذرة كرة مكوّنة من شحنات موجبة تحوي إلكترونات سالبة ..

Ⓐ نموذج بور
Ⓑ نموذج راذرفورد
Ⓒ نموذج طومسون
Ⓓ نموذج دالتون

◄ قام مليكان بحساب شحنة ..

Ⓐ البروتون
Ⓑ النيوترون
Ⓒ الفوتون
Ⓓ الإلكترون

◄ ما الذي يشغل معظم حجم الذرة؟

Ⓐ البروتونات
Ⓑ النيوترونات
Ⓒ الفراغ
Ⓓ الإلكترونات

إنتهت الأسئلة

رؤيتنا : تربية تصنع الحياة

LIVEWORKSHEETS