مدارس الأندلس الأهلية
ALANDALUS PRIVATE SCHOOLS

نافس NAFS

الاختبار الأول في نافس للصف الثالث المتوسط
لمادة العلوم

الإسم	
التاريخ	

	A	B	C	D		A	B	C	D
1	○	○	○	○	11	○	○	○	○
2	○	○	○	○	12	○	○	○	○
3	○	○	○	○	13	○	○	○	○
4	○	○	○	○	14	○	○	○	○
5	○	○	○	○	15	○	○	○	○
6	○	○	○	○	16	○	○	○	○
7	○	○	○	○	17	○	○	○	○
8	○	○	○	○	18	○	○	○	○
9	○	○	○	○	19	○	○	○	○
10	○	○	○	○	20	○	○	○	○

Test Version: A B C D

Get this form and more at: ZipGrade.com
Copyright 2015 ZipGrade LLC. This work available under Creative Commons Attribution-ShareAlike 3.0 license.

13	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد :							
أ	مستويات الطاقة	ب	البروتونات	ج	النيوترونات	د	جسيمات النواة	
14	توصل طومسون إلى أن الضوء المتوهج من شاشات الـ CRT صادر عن سيل من الجسيمات المشحونة لانها :							
أ	خضراء اللون	ب	شكلت ظلا للأنود	ج	انحرفت بواسطة مغناطيس	د	حدثت فقط عند مرور التيار الكهربائي	
15	إذاعلمت أن فترة عمر النصف لأحد النظائر هي سنتان فكم يتبقى منه بعد مرور 4 سنوات ؟							
أ	النصف		الثلث		الربع	د	لاشيئ	
16	طور ..... نموذجا سمي بالنظرية الذرية للمادة .							
أ	جون دالتون	ب	أرنست راذرفورد	ج	دبموقريطس	د	طومسون	
17	وجد شادويك في أثناء تجاربه أن حزمة من .....لك تتأثر بالمجالات الكهربائية							
أ	جسيمات ألفا	ب	النيترونات	ج	الإلكترونات	د	الروتونات	
18	النيتورونات ..... الشحنة في النواة							
أ	موجبة	ب	سالبة	ج	متعادلة	د	الإجابة (ا) و(ب) صحيحية	
19	خلال عملية تحلل بيتا يتحول النيوترون إلى بروتون و							
أ	نظير	ب	نواة	ج	جسيم الفا	د	جسيم بيتا	
20	العدد الذري لعنصر ما يساوي عدد							
أ	مستويات الطاقة	ب	النيترونات	ج	البروتونات	د	جسيمات النواه	

LIVEWORKSHEETS

اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

1	تحتوى ذرة على 12 بروتونا و12 نيوترونا وتحوي ذرة أخرى على 12 بروتون و16 نيترونا ما ها تان الذرتان .						
أ	ذرتا الكروم	ب	عنصران مختلفان	ج	نظيران للعنصر نفسة	د	مشحونتان شحنة سالبة
2	تتكون الذرة من :						
أ	إلكترونات وبروتونات	ب	نيوترونات وبروتونات	ج	إلكترونات وبروتونات ونيوترونات	د	عناصر وبروتونات ولإلكترونات
3	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي :						
أ	البروتونات	ب	الإلكترونات	ج	النيوترونات	د	النواة
4	أين توجد الإلكترونات في الذرة						
أ	في النواة مع البروتونات	ب	مرافقة للنيوترونات	ج	حول النواة على شكل سحابة إلكترونية	د	في الجدول الدروري للعناصر
5	صاحب فكرة (أن المادة تتكون من دقائق صغيرة تسمى الذرات)و هو العلام						
أ	أرهنيوس	ب	افوجادرو	ج	شادويك	د	ديمقريطس
6	في ذرة نظير عنصر الكالسيوم $^{40}_{20}Ca$ يدل الرقم 40 على عدد :						
أ	النيوترونات	ب	البروتونات	ج	الإلكترونات	د	النيوترونات + عدد البروتونات
7	ذرة العنصر التي عددها الذري 6 تكون دائما :						
أ	تحوي 6 الكترونات	ب	تحوي أكثر من 6 نيترونات	ج	تحوي 6 بروتونات	د	كتلتها الذرية تساوي 6

8	الجسيمات ذات الشحنة السالبة في الذرة هي :						
أ	البروتونات	ب	الإلكترونات	ج	النيوترونات	د	النواة
9	خلال عملية تحلل جسيم بيتا يتحول النيوترون إلى بروتون و:						
أ	نظير	ب	جسيم الفا	ج	نواة	د	جسيم بيتا
10	ما العملية التي يتحول فيها عنصر إل عنصر آخر ؟						
أ	عمر النصف	ب	التفاعل الكيميائي	ج	سلسلة التفاعلات	د	التحول
11	تسمى ذرات العنصر نفسها التي لها أعداد نيوترونات متخلفة :						
أ	بروتونات	ب	أيونات	ج	نظائر	د	إلكترونات
12	استعن بالصورة الآتية للإجابة عن السؤال التالي : إذا كان العدد الذري للبورون 5 فإن نظير بورون-11 يتكون من نواة البورون						
أ	11 الكترونا	ب	5 نيوترونات	ج	5 بروتون و6 نيوتونات	د	6 بروتونات و5 نيوترونات

LIVEWORKSHEETS