

(٤ علامات)

<u>الصفحة الثاتية</u>

السيول الثاني: (١٧ علامة)

أ) ما المقصود بكل من:

١) طاقة الربط النووية.

٢) الكتلة الحرجة.

LEARN 2 BB

ب) يؤثر مجال مغناطيسي منتظم مقداره (٠,٤) تسلا عموديًا في مستوى ملف لولبي عدد لفاته (٢٠٠) لفة، ومساحة اللفة الواحدة (٨٠) سم تم ينعدم. فإذا علمت أن متوسط القوة الدافعة الكهربائية الحثية المتولدة نتيجة انعدام المجال يساوي (٢٠) فولت. احسب الفترة الزمنية التي انعدم خلالها المجال.

ج) وفقًا لفرضية دي بروي، وعند تطبيقها على ذرة الهيدروجين، أجب عما يأتي: (٨ علامات)

١) عبر رياضيًا عن الشرط الذي وضعه دي بروي لموجات الإلكترون. وبين لماذا اشترط ذلك.

٢) ما عدد الموجات الكاملة على محيط مدار مستوى الإثارة الثالث؟

٣) أثبت أنّ فرضية دي بروي تتفق ونموذج بور الذري.

الســـو ال الثالث : (١٧ علامة)

أ) علَّل ما يأتي: (٤ علامات)

١) يمكن للنواة أن تبعث إلكترونًا مع أنها لا تحتوي على إلكترونات.

٢) كتلة النواة تكون أقل من مجموع كتل مكوناتها من النيوكليونات عندما تكون منفصلة.

ب) يُمثّل الشكل المجاور دارة محث ومقاومة. معتمدًا على الشكل وبياناته، احسب:

القيمة العظمى للنيار الكهربائي.

٢) أكبر معدل لنمو النيار الكهربائي.

٣) قراءة الفولتيمتر (٧) عندما يصل
التيار إلى نصف قيمته العظمى.

الطاقة العظمى المختزنة في المحث.

ج) احسب العدد الكتلي لعنصر إذا علمت أن نصف قطر النواة له يساوي (٤;٨ × ١٠-٥٠) م. (٣ علامات)

يتبع الصفحة الثالثة ...

allle

الصفحة الثالثة

أ) اكتب معادلة تحلل البروتون موزونة مستخدمًا الرموز الفيزيائية الصحيحة. (علامتان)

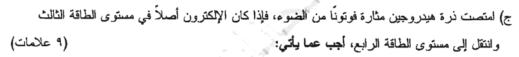
ب) قذفت نواة البورون (B) بالنيونرون (n) لإنتاج نظير الليثيوم (Li) كما في المعادلة الآتية:

وإذا علمت أن: كتلة He - ١٠،٠١٦ و ك.ذ. ، كتلة المرب المرب المرب المرب علما المرب المرب علما المرب المرب علما المرب علما المرب المرب

احسب مقدار طاقة التفاعل (Q) بوحدة الإلكترون فولت.

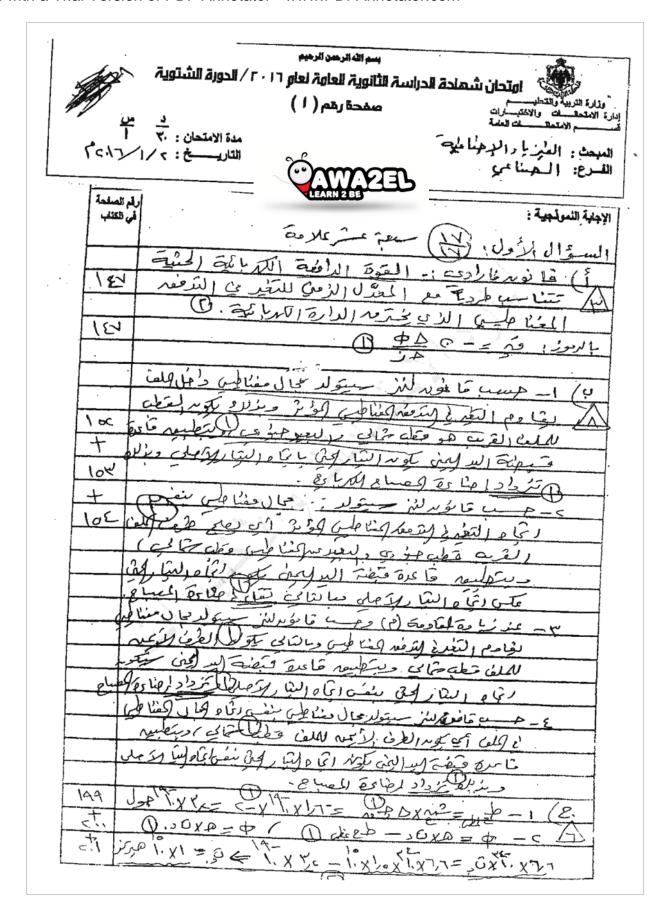
٢) هل التفاعل منتج للطاقة؟ فسر إجابتك.

٣) انكر المبادئ الأربعة التي يخضع لها هذا التفاعل.



- ١) احسب الطاقة الكلية للإلكترون في مستوى الطاقة الرابع.
 - ٢) احسب نصف قطر المدار الثالث.
- ٣) احسب طول موجة دي بروي للإلكترون في المستوى الثالث.
- ٤) إذا عاد الإلكترون إلى مستوى الطاقة الثاني. حدّد إلى أي متسلسلة ينتمي.

﴿ انتهت الأسئلة ﴾



	مبعد رس (ک)
لصلحة الكتاب	4 2 2 2
طاقة الني تربط مل	ان ا - طاعة (لريط الكومة : - عم الطاعة المائية أكر كرود ا
CY.	ع - الكنالة الحرجة ! - إلحد الأدى من عبلة البوريوم
	رس رم ليدامة جدوى تفاعلات مسلك
+15	(Y
+1 =1	7
7189	
10.	D (1) 2- D (1) 2 = 1 (1) 2 = 1 (1) 2 = 1 (1) 2 = 1 (1) 2 = 1
.	(1, xxx) 1 = 10
	= 4C = " (× × × × 7 = 3 = 6
	76
+215	ر ٢٦ نفي = ١٠ مل واتثرط ذلاء عن لايدت
<10	تداخل مدّام للمومات وتلعني
	ما هنی کلون عدد الم جا من عدد ماحد
<1°	
112	() () () () () () () () () ()
	1 LO LO - 10 TO - 10 T
Clo	اللَّهُ عَنْ نَعْمَةً ﴿ لَا اللَّهُ عَنْ نَعْمَةً ﴿ لَمَا اللَّهُ عَنْ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ اللَّهُ
	$O\left(\frac{\delta}{80}\right) = 10 \text{ The } C \in$
	(3 ay)) app'el de @ = 1/2 8d (
	0/1/9/1/35

	• • • •	المنافق المناف
· · ·	رقم الصلحة في الكتاب	
34		ask 2 fre (1) : cuil, lient!
	· CWW	ال الله تعالى الله ترون إلى بمونون و إلكرون)
	·	ع وسية تنة الإقاري العينة الم ينه المعانة الم المواه
		سريا بين البرونون دُو لِكُلُهُ اللِّيمَ بِإَعْلَى .
• .	<u> </u>	ع من بحول مُول الله (ط في الله عنه ربط نورية)
	l :	EUripula AKIXOLA == les de Mais Tais
		مربط مكورًا م ركنواة مراجلها من اللوكليونان.
	109	(1) = 1c. = 20 = 2 -1 (V
	109	$\frac{\mathcal{O}_{\text{fig}}(s)}{s} = \frac{\mathcal{O}_{\text{so}}}{s} = \frac{\mathcal{O}_{\text{so}}}{s} = \frac{\mathcal{O}_{\text{so}}}{s} = c$
	17.	9- 2/20 = 4- 528 EMM
	ion	(1) PE-30 = 35
		CU/201(c.) = 15X0-15 = CU/201(c.) = 15X0-15
	170	D & 2 = p + - E
	- N.	-= XXX (1) = 101 Aep
		(1)
	CCA	(B = A), re = res (8
		(1) XX X 10 = 10- XEN
	·	ξ = 1°1°, x ξΛ = ₹(A) €
		get (NS) 7 E = T(S) - A E
		To the state of th

