

0:09

مراجعة ١ للعاشر - فترة ثانية
أ. معاذ الشلال

2:54

مراجعة ٢ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

3:28

مراجعة ٣ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

4:30

مراجعة ٤ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

5:29

التفاعل الكيميائي والمعادلة الكيميائية
أ. معاذ الشلال

5:46

الاول في كل الكورس الاول في كل الكورس
أ. معاذ الشلال

24:41

مراجعة ١ للعاشر - فترة ثانية
أ. معاذ الشلال

مراجعة ٢ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

مراجعة ٣ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

مراجعة ٤ للعاشر - الفترة الثانية
أ. معاذ الشلال

التفاعل الكيميائي والمعادلة الكيميائية
أ. معاذ الشلال

الاول في كل الكورس الاول في كل الكورس
أ. معاذ الشلال

رقم المجموعة	7A	6A	5A	3A	2A	1A
إلكتروليتات التكافؤ المفقودة أو المكتسبة	1	2	3	3	2	1
الصيغة الأيونية	Br^-	S^{2-}	N^{3-}	Al^{3+}	Ca^{2+}	Na^+

عاشر @q8chemistteacher .1 معان الشلال

عاشر

الجدول المطلوب حفظها

هذول اربعة وبالتغريدة اللي بعدها فيه واحد زيادة

50

148

...

الذري	الذري	العنصر	العنصر
1	H	هيدروجين	هيدروجين
2	He	هيليوم	هيليوم
3	Li	ليثيوم	ليثيوم
4	Be	بيريليوم	بيريليوم
5	B	بورون	بورون
6	C	كربون	كربون
7	N	نيتروجين	نيتروجين
8	O	اكسجين	اكسجين
9	F	فلور	فلور
10	Ne	نيون	نيون
11	Na	صوديوم	صوديوم
12	Mg	مغنيسيوم	مغنيسيوم
13	Al	النيوم	النيوم
14	Si	سيلكون	سيلكون
15	P	فوسفور	فوسفور
16	S	كبريت	كبريت
17	Cl	كلور	كلور
18	Ar	ارجون	ارجون
19	K	بوتاسيوم	بوتاسيوم
20	Ca	كالسيوم	كالسيوم

تحت مستويات الطاقة	عدد الكم الفانوي	عدد الكم الرئيسي	رمز المستوى الرئيسي
s	0	1	K
p, s	1, 0	2	L
d, p, s	2, 1, 0	3	M
f, d, p, s	3, 2, 1, 0	4	N

جدول (2)

رموز تحت مستويات الطاقة

عاشر @q8chemteacher . أ. معاذ الشلال

عاشر

الجدول المطلوب حفظها
هذول اربعة وبالتفريده اللي بعدها فيه واحد زياده



50



148

ooo

رقم مستوى الطاقة	الأول	الثاني	الثالث	الرابع
الرمز	K	L	M	N
عدد الكم الرئيسي	1	2	3	4
عدد الإلكترونات	2	8	18	32

جدول (1)

رموز مستويات الطاقة و عدد الإلكترونات فيها

عاشر @q8chemteacher . أ. معاذ الشلال

عاشر

الجدول المطلوب حفظها
هذول اربعة وبالتفريده اللي بعدها فيه واحد زياده



50



148

ooo

F ⁻	فلوريد	C ₂ H ₃ O ₂ ⁻	أسيات	Na ⁺	صوديوم
Cl ⁻	كلوريد	O ²⁻	أكسيد	K ⁺	بوتاسيوم
Br ⁻	بروميد	S ²⁻	كبريتيد	Li ⁺	ليثيوم
I ⁻	يوديد	SO ₄ ²⁻	كبريتات	NH ₄ ⁺	أمونيوم
OH ⁻	هيدروكسيد	CO ₃ ²⁻	كربونات	Ba ²⁺	باريوم
ClO ⁻	هيبوكلوريت	N ³⁻	نيتريد	Ca ²⁺	كالمسيوم
NO ₃ ⁻	نترات	P ³⁻	فسفيد	Mg ²⁺	مغنيسيوم
HCO ₃ ⁻	كربونات هيدروجينية	PO ₄ ³⁻	فسفات	Al ³⁺	ألومنيوم

عاشر @q8chemteacher . أ معان الشلال

الجدول المطلوب حفظها

هذول اربعة وبالتغريدة اللي بعدها فيه واحد زيادة



@q8chemteacher . أ معان الشلال

تابع الجدول المطلوب حفظها للصف العاشر :



أ. معاذ الشلال
@q8chemteacher

الطريقة الصحيحة للدراسة :
شوف الفيديو
بعدين حل اسئلة الدرس وحفظه
بعدين شوف الفيديو اللي وراه
بعدين حل اسئلة الدرس الثاني وحفظه
الخ..



29



74

ooo



أ. معاذ الشلال
@q8chemteacher

عاشر ، نحفظ معادلات الفصل الاخير فقط

@alsaeed_deema
السلام عليكم، استاذ معادلات عاشر كلها معانه
نحفظها؟
@q8chemteacher



5



8

ooo



أ. معاذ الشلال
@q8chemisteacher

عائش مو لازم يكتبون المعادلة موزونة ..
المهم يكتوبونها عدل /azjnjwfrhntwitter.com/
status/...



6



14

ooo



أ. معاذ الشلال
@q8chemteacher



تنبيه



ما راح ينزل الجدول اللوري في اي اختبار
لا عاشر ولا ١١ ولا ١٢