

الاجابات النموذجية

الإجابة	الرقم			
الذرة	1			
العناصر	2			
ذرتي	3			
الكتلة الذرية	4			
7	5			
الفراغ	6			
أكثر	7			
النظام الشمسي	8			
جزيء الأكسجين ويتكون من ذرتين	9			
CO ₂	10			
النيوترون – الإلكترون - البروتون	11			
CO ₂ - N ₂ O - O ₂ - H ₂ O	12			
الدورات	13			
الهيدروجين	1	H	لافلز	14
الهيليوم	2	He	لافلز	
الليثيوم	3	Li	فلز	
البيريليوم	4	Be	فلز	
البورون	5	B	شبه فلز	
الكربون	6	C	لافلز	
النتروجين	7	N	لافلز	
الأكسجين	8	O	لافلز	
الفلور	9	F	لافلز	
النيون	10	Ne	لافلز	
الخواص الكيميائية	15			
الزئبق	16			
العنصر	17			
118	18			
الفلزات	19			
اللافلزات	20			

النيتروجين والأكسجين	21
الأكسجين	22
السبيكة	23
قابلية السحب	24
- لأن الأكسجين يحمي الألمنيوم من التآكل - قوية ومقاومة للتآكل - الصلابة، المرونة، القابلية للطرق، جميعها مفيدة لتشكيل المبنى وجعله متينا، وتستخدم قابلية التوصيل للكهرباء وقابلية السحب في الأسلاك الكهربائية	25
القابلية للطرق	26
التآكل	27
المواد العازلة	28
أشباه الموصلات	29
البروم	30
لا فلز	31
الضرب بالمطرقة ليرى ما إذا كان سينثني	32
أصغر	33
لا تترسب	34
الكثافة	35
التقطير	36
نعم/ عدد ذرات في المتفاعلات يساوي لعدد الذرات في النواتج	37
6 - 12 - 6	38
H	39
OH	40
الكتروليت	41
30 كيلومتر	42
النيوتن	43
تقل قوة الجاذبية إذا قلت الكتلة	44