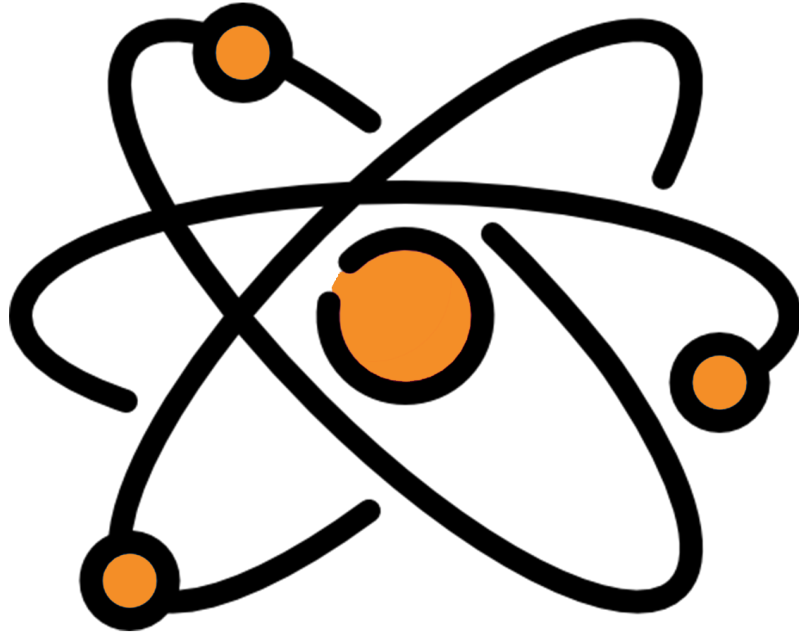


العلامة		عناصر الإجابة
مجموعة	مجزأة	
04	0,5	<p>- التمرين الأول: (04 نقاط)</p> <p>1. تحتوي النواة الممثلة بالرمز ${}_{13}^{27}Al$: ب- 13 بروتونا</p> <p>2. الذرات التي تنتمي إلى نفس العنصر تملك نفس العدد من: أ- البروتونات</p> <p>3. يتميز العنصر الكيميائي ب: أ- الرقم الشحني ج- العدد الذري</p> <p>4. تحتوي نواة ذرة الذهب الممثلة بالرمز Au على 79 بروتونا و118 نوترونا، تمثيلها هو:</p> <p>أ- ${}_{79}^{197}Au$</p> <p>5. كتلة الذرة هي: أ- بالضبط كتلة الكتروناتها وكتلة نواتها ج- بالتقريب كتلة نواتها</p> <p>6. تكون الذرة: ب- متعادلة كهربائيا</p>
	0,5	
	2x0,5	
	0,5	
	2x0,5	
	0,5	
04,5	2x0,5	<p>- التمرين الثاني: (06 نقاط)</p> <p>1.1. حساب العدد n: $n = \frac{q_{X_1^{n+}}}{q_p} = \frac{4,8 \times 10^{-19}}{1,6 \times 10^{-19}} = 3$</p>
	0,5	<p>2.1. كتابة التوزيع الالكتروني للشاردة X_1^{n+}، ثم تحديد العدد الذري Z_1، واستنتاج عدد النيوترونات N_1:</p> <p>* كتابة التوزيع الالكتروني للشاردة X_1^{n+}:</p> <p>بما أن ذرة العنصر تقع في السطر الثالث أي أن لها 3 طبقات (KLM)، وفقدت 3 إلكترونات وعليه يصبح التوزيع الالكتروني للشاردة: $X_1^{n+}: K^2L^8$</p> <p>* تحديد العدد الذري Z_1:</p> <p>للشاردة X_1^{3+} 10 إلكترونات وكانت قد فقدت الذرة 03 إلكترونات، وعليه: $Z_1 = 10 + 3 = 13$</p> <p>* استنتاج عدد النيوترونات N_1: $N_1 = A_1 - Z_1 = 27 - 13 = 14$</p>
	0,5	<p>2.2. استنتاج العدد الذري Z_2، وكتابة التوزيع الالكتروني لذرة هذا العنصر:</p> <p>* استنتاج العدد الذري Z_2: $Z_2 = N_2 \rightarrow A_2 = 2Z_2 \rightarrow Z_2 = \frac{A_2}{2} = \frac{20}{2} = 10$</p> <p>* كتابة التوزيع الالكتروني لـ X_2: $X_2: K^2L^8$</p>
	2x0,25	<p>2.2. استنتاج العدد الذري Z_2، وكتابة التوزيع الالكتروني لذرة هذا العنصر:</p> <p>* استنتاج العدد الذري Z_2: $Z_2 = N_2 \rightarrow A_2 = 2Z_2 \rightarrow Z_2 = \frac{A_2}{2} = \frac{20}{2} = 10$</p> <p>* كتابة التوزيع الالكتروني لـ X_2: $X_2: K^2L^8$</p>
	0,5	<p>2.2. استنتاج العدد الذري Z_2، وكتابة التوزيع الالكتروني لذرة هذا العنصر:</p> <p>* استنتاج العدد الذري Z_2: $Z_2 = N_2 \rightarrow A_2 = 2Z_2 \rightarrow Z_2 = \frac{A_2}{2} = \frac{20}{2} = 10$</p> <p>* كتابة التوزيع الالكتروني لـ X_2: $X_2: K^2L^8$</p>
2x0,5	<p>2.2. استنتاج العدد الذري Z_2، وكتابة التوزيع الالكتروني لذرة هذا العنصر:</p> <p>* استنتاج العدد الذري Z_2: $Z_2 = N_2 \rightarrow A_2 = 2Z_2 \rightarrow Z_2 = \frac{A_2}{2} = \frac{20}{2} = 10$</p> <p>* كتابة التوزيع الالكتروني لـ X_2: $X_2: K^2L^8$</p>	

1,5	2x0,5 0,5	3.2. تحديد موقع العنصر في الجدول الدوري، والعائلة التي ينتمي لها: * موقع العنصر في الجدول الدوري: - السطر: 2 - العمود: VIII * العائلة التي ينتمي لها: الغازات النبيلة (خاملة)
-----	--------------	--



DZPHYSIQUE

موقع الأستاذ بوزيان زكرياء