

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نشاط في درس التنبؤ بخصائص العناصر وموقعها بالجدول مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي](#)

1

[إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار](#)

2

[اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار](#)

3

[نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار](#)

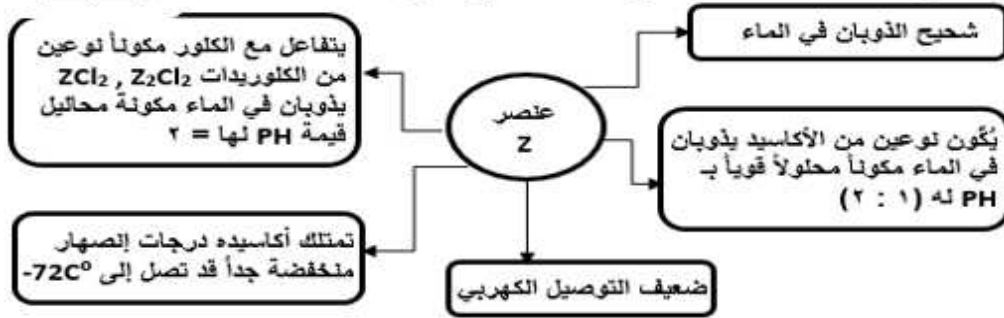
4

[امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار](#)

5

## نشاط (٥-٦) التنبؤ بخصائص العناصر وموقعها بالجدول

١- المخطط الذهني أسفل يوضح بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعنصر (Z) فاستنتج الموقع المحتمل لهذا العنصر (وضح كيفية استنتاج الموقع). (٣ درجات)



٢- يقع عنصر البروم (Br) في المجموعة ١٧ والدورة الخامسة بالجدول الدوري، تنبأ ببعض خصائصه الفيزيائية والكيميائية. (٣ درجات)

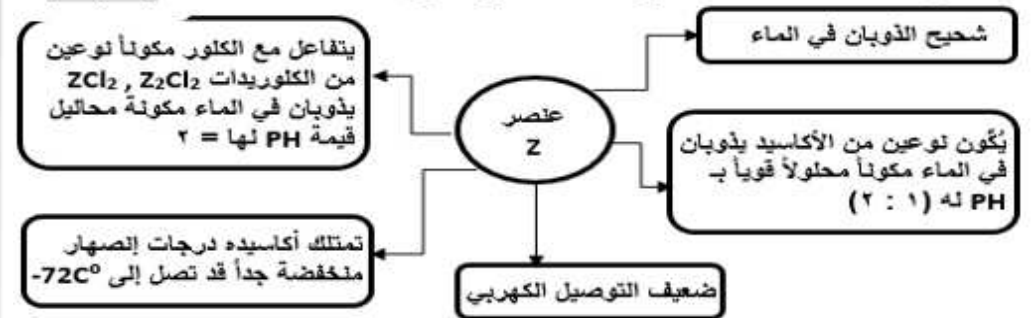
٣- كلوريد العنصر (R) يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً حمضياً وأبخرة بيضاء وراسب أبيض مصفر، لذا فإن هذا العنصر ينتمي إلى المجموعة:

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

1A ○ 2A ○ 4A ○ 7A ○

## نشاط (٥-٦) التنبؤ بخصائص العناصر وموقعها بالجدول

١- المخطط الذهني أسفل يوضح بعض الخصائص الفيزيائية والكيميائية للعنصر (Z) فاستنتج الموقع المحتمل لهذا العنصر (وضح كيفية استنتاج الموقع). (٣ درجات)



٢- يقع عنصر البروم (Br) في المجموعة ١٧ والدورة الخامسة بالجدول الدوري، تنبأ ببعض خصائصه الفيزيائية والكيميائية. (٣ درجات)

٣- كلوريد العنصر (R) يتفاعل مع الماء مكوناً محلولاً حمضياً وأبخرة بيضاء وراسب أبيض مصفر، لذا فإن هذا العنصر ينتمي إلى المجموعة:

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

1A ○ 2A ○ 4A ○ 7A ○

## نموذج الاجابة لنشاط (٥-٦)

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	- بما أن العنصر ضعيف التوصيل الكهربائي وأكاسيده وكوريداته محلولها حمضي فهو عنصر لافلزي من ضمن عناصر المجموعات (5A, 6A, 7A) - بما أن العنصر يكون نوعين من الأكاسيد درجة إنصهارها منخفضة جداً فهو يقع في المجموعة 6A - لا يمكن أن يكون العنصر كربون لأن أحد أكاسيد الكربون (CO) أكسيد متعادل وليس حمضياً وبالتالي فإن هذا العنصر يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 6A	(٣ درجات) درجة لكل نقطة.	١١-٦	استدلال
٢	- البروم عنصر لافلزي يقع في المجموعة (6A) 16 لنا بالمقارنة مع الكلور الأعلى منه في المجموعة نجد أنه: - يمتلك الخصائص الفيزيائية التالية: (درجة إنصهار منخفضة جداً - لا يوصل التيار الكهربائي) - يمتلك الخصائص الكيميائية التالية: ( يمتلك روابط تساهمية - وتركيبه الجزيئي بسيط - لا يتفاعل مع الكلور - ولا يتفاعل مع الأكسجين - شحيح الذوبان في الماء).	(٣ درجات) درجة لكل نقطة	١٠-٦	استدلال
٣	المجموعة 4A	درجة واحدة	١١-٦	استدلال