

ورقة عمل

الصف الحادي عشر عام

ما عدد العناصر في الدورة التي تكون فيها تحت المستويات s ، p ممتلئة ؟

2 ☐ 8 ☐ 18 ☐ 32 ☐

إذا كان الترتيب الإلكتروني للألومنيوم ، وعدده الذري 13 ، هو $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ [Ne] ، فإن الألومنيوم في الدورة :

2 ☐ 3 ☐ 13 ☐ 6 ☐

الترتيب الإلكتروني للسيزيوم هو $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ [Xe] في أي دورة يوجد السيزيوم :

1 ☐ 5 ☐ 6 ☐ 7 ☐

أي الأفلاك لعناصر اللانثانيدات مميزة :

أفلاك d ☐ أفلاك p ☐ أفلاك s ☐ أفلاك f ☐

العنصر الانتقالية هي عناصر المجمع :

s ☐ p ☐ d ☐ f ☐

ما هي مجموعة ودورة وقطاع لذرة لها التوزيع الإلكتروني $1s^2 2s^2 2p^4$ [Ar] ؟

A. المجموعة 14 والدورة 4 والقطاع d

B. المجموعة 16 والدورة 3 والقطاع p

C. المجموعة 14 والدورة 4 والقطاع p

D. المجموعة 16 والدورة 4 والقطاع p