

اسم الطالب :

رقم الجلوس :

امتحان مادة : الكيمياء  
للفصل الثاني الثانوى ( دمج )  
الفصل الدراسي الاول - ٢٠٢٥



منصة الاختبارات الالكترونية  
لأبنائنا فى الخارج ٢٠٢٥

١- عدد الالكترونات فى المستوي الرئيسي الثاني لعنصر ( 8O ) هو .....

٢	2
ب	4
ح	6
د	8

٢- أي مما يلي نوع العنصر الذي له التركيب الالكتروني ( 1S<sup>2</sup>,2S<sup>2</sup> ) : .....

٢	خامل
ب	ممثل
ح	انتقالي رئيسي
د	انتقالي داخلي

٣- أي من الذرات التالية لديها اكبر نصف قطر: .....

٢	8O
ب	7N
ح	6C
د	3Li

٤- أي مما يلي يعبر عن أعداد الكم الأربعة للالكترون الاخير فى ذرة ( 2Ne ) .....

٢	2, 0, 0, - $\frac{1}{2}$
ب	2, 0, 0, + $\frac{1}{2}$
ح	1, 0, 0, - $\frac{1}{2}$
د	1, 0, 0, + $\frac{1}{2}$

اسم الطالب :

رقم الجلوس :

امتحان مادة : الكيمياء  
للفصل الثاني الثانوى ( دمج )  
الفصل الدراسي الاول - ٢٠٢٥



منصة الاختبارات الالكترونية  
لأبنائنا فى الخارج ٢٠٢٥

٥- أي مما يلي هو أول عالم اكتشف شحنة النواة الموجبة .....

٢	بوهر
ب	طومسون
ح	رازرفورد
د	دالتون

٦- أي من العناصر التاليه لديها اقل جهد تأين: .....

٢	${}_{37}\text{Rb}$
ب	${}_{19}\text{K}$
ح	${}_{11}\text{Na}$
د	${}_{3}\text{Li}$

٧- أي مما يلي عدد التأكسد لعنصر ( N ) في مركب (  $\text{NH}_3$  ) .....

٢	$5 +$
ب	$4 +$
ح	$3 -$
د	$2 -$

((( انتهت الأسئلة )))\*