معهد الشيخ خليفة بن سلمان للتكنولوجيا
Sh.Khalifa Bin Salman Institute Of Technology

| | |
|---|---|
| اسم الطالب : | الشعبة: |

**اسم الدرس: تكوين الأيون الموجب و الأيون السالب**

**تقويم الهدف الأول**

**س 1/ أكمل الجدول التالي باختيار الإجابة الصحيحة المناسبة**

**( 10Ne - الموجب – الأيون )**

| | | |
|---|---|---|
| 1 - | يتكون الأيون ..... عندما تفقد الذرة إلكترون تكافؤ واحد أو أكثر لتحصل على التوزيع الإلكتروني المشابه لأقرب غاز نبيل | |
| 2 - | أقرب غاز نبيل لأيون الصوديوم هو ..... | |
| 3 - | ذرة فقدت أو اكتسبت إلكترون أو أكثر ..... | |

**س 2 / ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة**

1. التركيب الإلكتروني لأيون الحديد $Fe^{3+}$ $(Ar)\ 18 : 4S^0 3d^5$

( )

3. التركيب الإلكتروني لأيون الحديد $V^{2+}$ $(Ar)\ 18 : 4S^0 3d^3$

( )

LIVEWORKSHEETS