

العام الدراسي 2017 / 2018

التاريخ :

الفصل الدراسي : الأول

المعلمة : سميرة عطية



التوزيع الإلكتروني و الجدول الدوري

ورقة عمل تقييمية

ادارة التعليم الخاص

مدارس وروضة اكااديمية الاتفاق الدولية

المادة : العلوم

الصف والشعبة : الثامن هـ

اسم الطالب :

السؤال الأول : ادرس الشكل التالي و أجب عن الأسئلة التي تليه:

${}_{14}\text{Si}^{28}$	${}_{12}\text{Mg}^{24}$	${}_{7}\text{N}^{14}$	${}_{2}\text{He}^4$
-------------------------	-------------------------	-----------------------	---------------------

- 1- أي العناصر يمتلك 7 إلكترونات؟
- 2- ما العدد الكتلي لعنصر السيليكون؟
- 3- ما العدد الذري لعنصر الهيليوم؟
- 4- ما عدد النيوترونات في نواة المغنيسيوم؟

السؤال الثاني: أ) اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من :

19 k

31 Ga

10 Ne

13 Al

3 Li

ب) أي العناصر السابقة لا يمكنه أن يكون أيوناً ؟ و لماذا؟

ج) أي العناصر تصل لحالة الاستقرار عند فقد إلكترون أو أكثر؟ و ما شحنة الايون في هذه الحالة؟

السؤال الثالث: صنف العناصر التالية الى عناصر تكوّن أيونات موجبة و أخرى تكوّن أيونات سالبة حسب الجدول التالي:

${}_{12}\text{Mg}$ / ${}_{9}\text{F}$ / ${}_{17}\text{Cl}$ / ${}_{11}\text{Na}$ / ${}_{15}\text{P}$ / ${}_{4}\text{Be}$ / ${}_{7}\text{N}$ / ${}_{16}\text{S}$ / ${}_{18}\text{Ar}$

عناصر تكوّن أيون سالب	عناصر تكوّن أيون موجب

السؤال الرابع: ذرّة متعادلة تحتوي في غلافها الثالث على 3 إلكترونات و عددها الكتلي 27:

- 1- ما عدد إلكترونات هذه الذرة؟
- 2- ما العدد الذري لهذه الذرة؟
- 3- ما عدد نيوترونات هذه الذرة؟
- 4- حدد موقع هذا العنصر في الجدول الدوري (في أي دورة و مجموعة).