



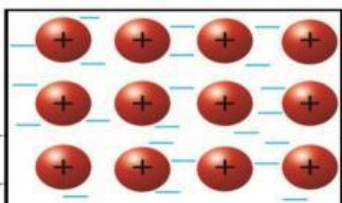
اسم الطالبة		الصف	تاسع /	التاريخ	
-------------	-------	------	-------------	---------	-------

اختبار الوحدة رقم (1) لمادة العلوم العامة الصف التاسع / نموذج (ب)

10

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

4 /

1.1	ما نوع الرابطة الكيميائية في جزئ النيتروجين N_2 ؟	
A	رابطة أيونية	
B	رابطة تساهمية ثلاثية	
C	رابطة تساهمية أحادية	
D	رابطة تساهمية ثنائية	
1.2	كم عدد الإلكترونات في أيون الألومنيوم Al^{+3} ؟	$^{27}_{13}Al^{+3}$
A	2 إلكترون	
B	10 إلكترونات	
C	12 إلكترون	
D	24 إلكترون	
1.3	ما نوع الرابطة الكيميائية التي تتكون نتيجة قوة التجاذب الكهربائي الساكن بين أيونات الفلز الموجبة وإيونات اللافلز السالبة؟	
A	رابطة فلزية	
B	رابطة أيونية	
C	رابطة تساهمية	
D	رابطة هيدروجينية.	
1.4	ما نوع الرابطة الكيميائية في الشكل المجاور؟	
A	رابطة فلزية	
B	رابطة أيونية	
C	رابطة تساهمية	
D	رابطة هيدروجينية.	

♦ الرؤية: متعلم رياضي لتنمية مستدامة.

♦ الرسالة: نُرسِي بيئة تعليمية شاملة ومبتكرة تُعزز القيم والأخلاق وتؤهل المتعلم بمهارات عالية؛

لأجل جيل واع قادر على بناء مجتمع متقدم واقتصاد مزدهر.



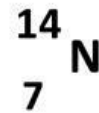
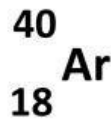
السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة المقالية الآتية:

..... / 1

أكتب الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد المغنسيوم إذا علمت أن تكافؤ المغنسيوم $Mg = 2$ ، وتكافؤ الكلور $Cl = 1$

..... / 4

امامك عنصرين كيميائيين . أجب عن الأسئلة الآتية:



1. ما العدد الكتلي لعنصر Ar؟
.....
2. احسب عدد النيوترونات لعنصر N.
.....
3. أي العناصر أعلاه يُعد من الغازات النبيلة؟
.....
4. حدد موقع العنصر N في الجدول الدوري.
رقم الدورة: رقم المجموعة:

..... / 1

ج بم تفسر:

1- محلول الملح (مركب كلوريد الصوديوم) موصل جيد للكهرباء.

.....
.....

انتهت الأسئلة،،،

♦ الرؤية: متعلم رياضي لتنمية مستدامة.

♦ الرسالة: تُرسي بيئة تعليمية شاملة ومبتكرة تُعزز القيم والأخلاق وتؤهل المتعلم بمهارات عالية؛

لأنه جيل واع قادر على بناء مجتمع متقدم واقتصاد مزدهر.