

اختبار فصل المركبات الأيونية والفلزات (1)

1) عل: لا تكون الغازات النبيلة روابط كيميائية.

2) وضح كيف يتهد عنصري الكلور والمغنيسيوم لتكوين المركب الأيوني ($Mg=12$, $Cl=17$)

3) أيهما أعلى في طاقة الشبكة البلورية KF أم RbF مع ذكر السبب.

(Rb=37, F=9, K=19) الأعداد الذرية:

اكتب الصيغ الكيميائية للأسماء المركبات التالية:

4) نيتريد المغنيسيوم

5) فوسفات الألمنيوم

اكتب الأسماء الكيميائية لتصيغ المركبات التالية:

$NaClO_4$ (6)

$Ca_3(AsO_4)_2$ (7)

ما المقصود بالرابطة الفلزية مع ذكر خاصيتي لها.
