ورقة عمل

صيغ المركبات الأيونية و أسماؤها

الكيمياء 2 — الصف الثاني الثانوي — المركبات الأيونية والفلزات

الاسم: ..... الفصل: ..... التاريخ: .....

1. ما شحنة أيون الكلوريد؟

أ) 1+ ب) 1-

ج) 2- د) 2+

2. المركب الأيوني يكون متعادل الشحنة الكلية دائمًا

( ) صح ( ) خطأ

3. صيغة أكسيد الألومنيوم هي .....

4. اسم المركب MgCl2 هو

أ) أكسيد المغنيسيوم ب) كلوريد المغنيسيوم

ج) كبريتات المغنيسيوم د) نيتريد المغنيسيوم

5. اكتب صيغة كبريتات الصوديوم إذا كان أيون الكبريتات SO4 2- وأيون الصوديوم Na+

---

6. عند تكرار أيون متعدد الذرة في الصيغة يوضع بين قوسين مع دليل خارجي

( ) صح ( ) خطأ

7. في مركب FeO تكون شحنة الحديد ..... ويسمى المركب أكسيد الحديد .....

8. ما صيغة نيتريد الكالسيوم إذا كان أيون النيتريد N3- وأيون الكالسيوم Ca2+؟

أ) CaN ب) Ca3N2

ج) Ca2N3 د) CaN3

9. فسّر لماذا تحتاج صيغة كلوريد الألومنيوم إلى ثلاثة أيونات كلوريد مقابل أيون ألومنيوم واحد

---

10. اسم المركب Cu(NO3)2 إذا كانت شحنة النحاس 2+

أ) نترات النحاس I ب) نترات النحاس II

ج) نيتريد النحاس II د) أكسيد النحاس II