مفتاح الإجابة – للمعلم

صيغ المركبات الأيونية و أسماؤها

1. ما شحنة أيون الكلوريد؟

الإجابة: 1-

2. المركب الأيوني يكون متعادل الشحنة الكلية دائمًا

الإجابة: صحيحة

3. صيغة أكسيد الألومنيوم هي .....

الإجابة: Al2O3

4. اسم المركب MgCl2 هو

الإجابة: كلوريد المغنيسيوم

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

الإجابة: Na2SO4

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

الإجابة: صحيحة

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

الإجابة: 2+، II

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

الإجابة: Ca3N2

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

الإجابة: لأن شحنة الألومنيوم 3+ وشحنة الكلوريد 1- فيلزم ثلاثة أيونات كلوريد لموازنة شحنة الألومنيوم الموجبة الواحدة ليكون المجموع صفرًا

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

الإجابة: نترات النحاس II