



علوم

الصف التاسع

الفصل الدراسي الثاني

① تكافؤات بعض العناصر السائبة

② تكافؤات بعض الشقوق الأيونية المركبة

③ الصيغ الكيميائية لبعض المركبات المتلفة

من أعداد :

هالة لبیب

H.L.

C. C. ٤ - C. C. ٥



H.O.L.



تكاثرات بعض العناصر وبعض القوم الأيونية المركبة

① العناصر

التكاثر	رمز العنصر	اسم العنصر
1	Na	صوديوم
1	K	بوتاسيوم
1	Cl	كلور
1	F	فلور
1	H	هيدروجين
2	O	أكسجين
2	Mg	مغنسيوم
2	Ca	كالمسيوم
3	Al	ألومنيوم
3	N	نيتروجين
4	C	كربون
1	Li	ليثيوم

H.L.

© الشقوق الأيونية المركبة

التكافؤ	الرمز	الاسم الشف
1	OH^-	هيدروكسيد
1	NO_3^-	نترات
2	SO_4^{2-}	كبريتات
2	CO_3^{2-}	كربونات
3	PO_4^{3-}	فوسفات
1	NH_4^+	أمونيوم

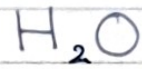
H.C.

الصيغ الكيميائية لبعض المركبات:

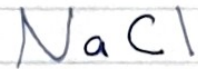
ثاني أكسيد الكربون



جزيء الماء



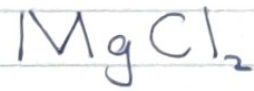
كلوريد الصوديوم



هيدروكسيد الصوديوم



كلوريد المغنسيوم



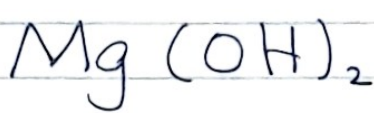
هيدروكسيد الكالسيوم



كلوريد الكالسيوم



هيدروكسيد المغنسيوم



كلوريد الألومنيوم



هيدروكسيد البوتاسيوم



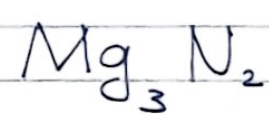
كلوريد البوتاسيوم



هيدروكسيد الألومنيوم

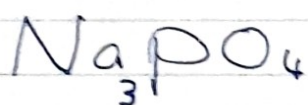


نيتريد المغنسيوم

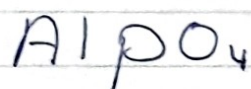


H.L.

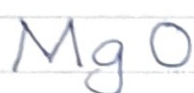
فوسفات الصوديوم



فوسفات الألومنيوم



أكسيد المغنيسيوم



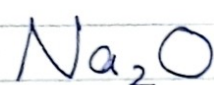
أكسيد الكالسيوم



أكسيد الألومنيوم



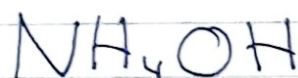
أكسيد الصوديوم



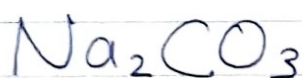
كلوريد الألومنيوم



هيدروكسيد الألومنيوم



كربونات الصوديوم



كربونات الكالسيوم



كبريتات الألومنيوم



كبريتات المغنيسيوم

