

وجه المقارنة	المركب	المخلوط
المفهوم	مادة نقية تنتج من <u>ارتباط</u> عنصرين أو أكثر	<u>مزيج</u> من مادتين أو أكثر
التفاعل الكيميائي	<u>يحدث</u> تفاعل كيميائي	<u>دون حدوث</u> تفاعل كيميائي
خصائص (العناصر) أو المواد المكونة	<u>لا يحتفظ</u> كل <u>عنصر</u> في المركب <u>بخصائصه</u>	<u>تحتفظ</u> كل مادة في المخلوط <u>بخصائصها</u>
المواد الناتجة	<u>ينتج</u> مواد جديدة <u>تختلف</u> عن الأصلية	<u>لا ينتج</u> مواد جديدة
فصل المكونات	<u>يصعب</u> فصل المكونات	<u>يمكن</u> فصل المكونات
مثال	السكر ، ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) ثاني أكسيد الكربون ، صدأ الحديد نترات الصوديوم ، بيكربونات الصوديوم السيالكا ، كبريتيد الحديد ، الماء	الملح والماء ، القهوة والماء ، السكر والماء الرمل والماء ، المكسرات ، الهواء الجوي السلطة ، العصير ، برادة الحديد والكبريت