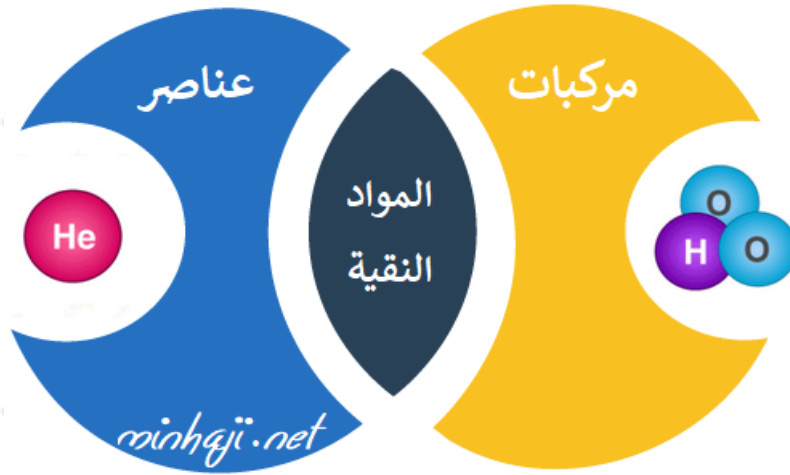


## المركبات

تُقسم المواد النقية إلى قسمين، هما:

1. العناصر.
2. المركبات.



### أولاً: العناصر

**العناصر:** مواد نقية لا يمكن تحليلها إلى مواد أبسط.

ثانياً: المركبات

**المركبات:** مواد نقية تتألف من اتحاد عنصرين أو أكثر، ويمكن تحليلها إلى عناصرها الأولية.

### مثال (1):

يتكون ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) من اتحاد عنصري الصوديوم والكلور.

يختلف كلوريد الصوديوم (مركب) في الخصائص والصفات عن العناصر المكونة له، فالصوديوم عنصر صلب لامع، والكلور عنصر غازي، بينما كلوريد الصوديوم ملح أبيض اللون.

## مثال (2):

يتكوّن الماء (أكسيد الهيدروجين) من اتحاد عنصري الأكسجين والهيدروجين، والماء يختلف في الخصائص عن الهيدروجين والأكسجين.

الجدول التالي يمثل بعض المركبات، والعناصر التي تتكون منها:

العناصر التي يتكون منها	المركب
صوديوم + كلور	ملح الطعام (كلوريد الصوديوم)
كربون + أكسجين + هيدروجين	سكر
أكسجين + هيدروجين	ماء (أكسيد الهيدروجين)
أكسجين + حديد	أكسيد الحديد
كلور + نحاس	كلوريد النحاس