

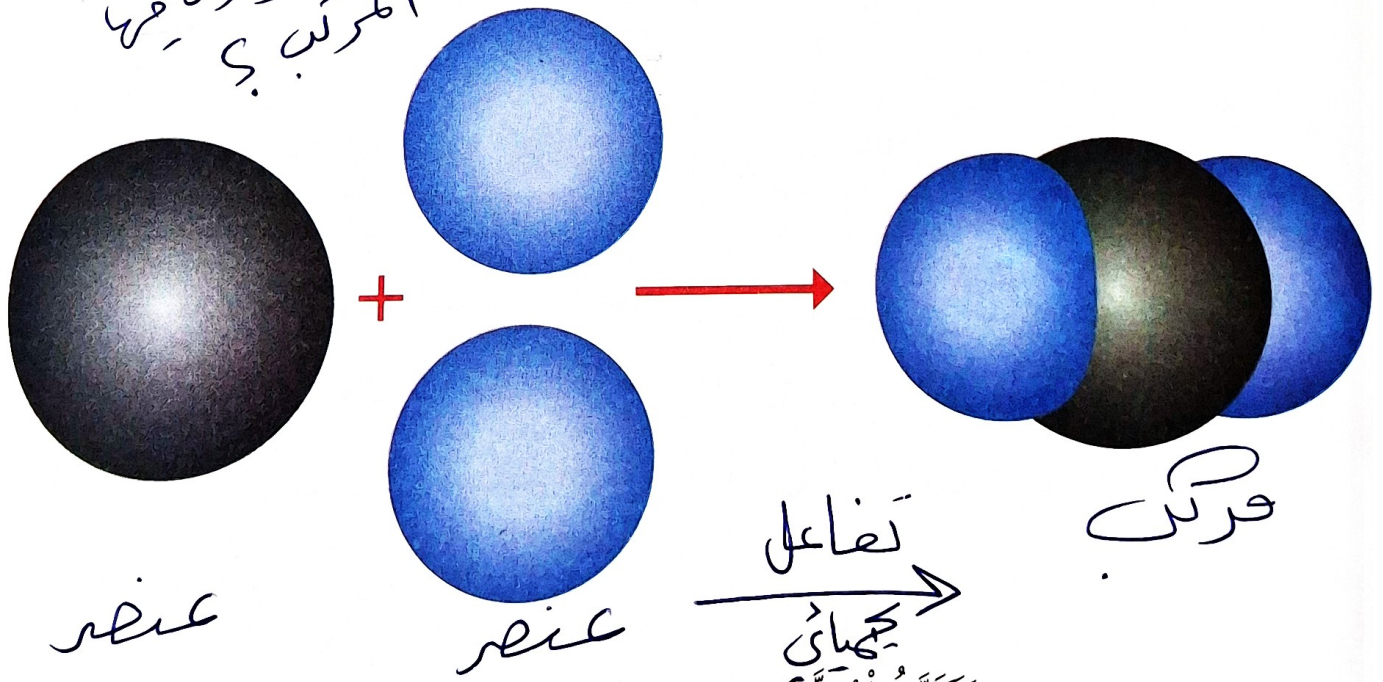
الدَّرْس 2 المُرَكَّبَاتُ الكِيمِيائِيَّةُ

كَيْفَ تَخْتَلِفُ خَصَائِصُ المُرَكَّبِ عَنْ
خَصَائِصِ عَنَاصِرِهِ؟

المَوَادُّ الْمُتَنَوِّعَةُ حَوْلَنَا إِمَّا أَنْ تَتَكَوَّنَ مِنْ
عَنَاصِرٍ فَقَطْ، وَإِمَّا أَنْ تَرْتَبِطَ ذَرَّاتُ بَعْضِ العَنَاصِرِ
المُخْتَلِفَةِ مَعَ بَعْضِهَا، وَيَنْتُجُ عَنْ ذَلِكَ مَوَادُّ جَدِيدَةٌ
تُسَمَّى المُرَكَّبَاتُ الكِيمِيائِيَّةُ.

ما هو المُرَكَّبُ Compound؟ هُوَ مَادَّةٌ نَقِيَّةٌ، تَتَكَوَّنُ
مِنْ ارْتِبَاطِ عُنْصُرَيْنِ أَوْ أَكْثَرَ مَعًا بِنِسْبٍ مُعَيَّنَةٍ
مِنْ ذَرَّاتِ العَنَاصِرِ، وَالْعَمَلِيَّةُ الَّتِي يَتَكَوَّنُ فِيهَا
المُرَكَّبُ نَتِيجَةُ ارْتِبَاطِ ذَرَّاتِ العَنَاصِرِ تُسَمَّى
التَّفَاعُلُ الكِيمِيَائِيُّ.

حاصل العملية
التي يعلون منها
المركب ؟



يَتَكَوَّنُ المُرَكَّبُ مِنْ ارْتِبَاطِ ذَرَّاتِ العَنَاصِرِ.

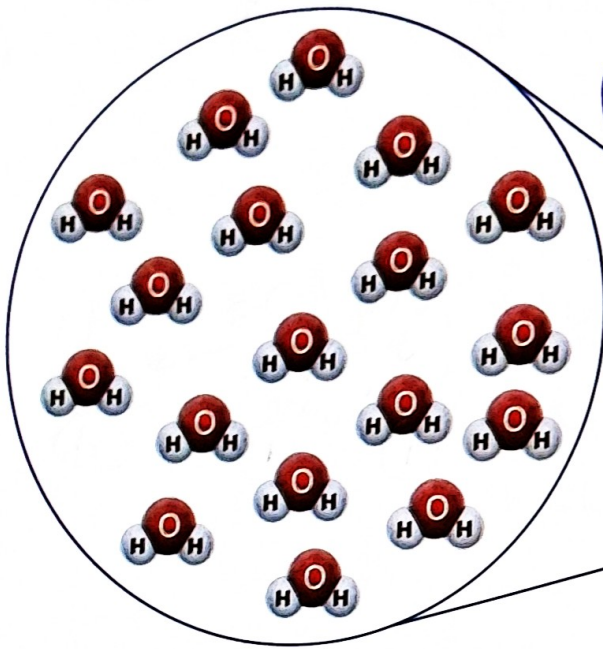
الفكرة الرئيسة:

تَتَكَوَّنُ الكَثِيرُ مِنَ المَوَادِّ مِنَ المُرَكَّبَاتِ،
وَتَخْتَلِفُ المُرَكَّبَاتُ فِي خَصَائِصِهَا عَنْ
العَنَاصِرِ المَكُونَةِ مِنْهَا.

المفاهيم والمصطلحات:

مرَكَّبٌ	Compound
مُخْلُوطٌ	Mixture

يُجَدُّ كُلُّ مِنْ عُنْصُرِي الْهَيْدُرُوجِينِ وَالْأُكْسُجِينِ فِي الْحَالَةِ الْغَازِيَّةِ فِي الْغِلَافِ الْجَوِّيِّ،
اتِّحَادِ ذَرَّةٍ مِنَ الْأُكْسُجِينِ مَعَ ذَرَّتَيْنِ مِنَ الْهَيْدُرُوجِينِ يَنْتُجُ مُرَكَّبُ (H_2O) الَّذِي يُسَمَّى
وَيَخْتَلِفُ الْمَاءُ عَنْ كُلِّ مِنْهُمَا؛ فَهُوَ سَائِلٌ مُهِمٌّ لِأَجْسَامِ الْكَائِنَاتِ الْحَيَّةِ، وَتَذَوُّبُ فِيهِ
لِغَايَةِ الْمَوَادِّ.



مُرَكَّبُ الْمَاءِ



يَنْتُجُ الْمَاءُ مِنْ اتِّحَادِ ذَرَّةٍ مِنَ الْأُكْسُجِينِ مَعَ ذَرَّتَيْنِ مِنَ الْهَيْدُرُوجِينِ.

يَمْتَّازُ عُنْصُرُ الصُّوْدِيُومِ بِأَنَّهُ صُلْبٌ، وَيَنْفَجِرُ عِنْدَ وَضْعِهِ فِي الْمَاءِ، أَمَّا عُنْصُرُ الْكُلُورِ فَهُوَ
غَازٌ سَامٌّ. وَعِنْدَ ارْتِبَاطِ ذَرَّةٍ مِنَ الصُّوْدِيُومِ مَعَ ذَرَّةٍ مِنَ الْكُلُورِ يَنْتُجُ مُرَكَّبُ كُلُورِيدِ الصُّوْدِيُومِ
($NaCl$) الَّذِي يُسَمَّى مِلْحَ الطَّعَامِ، وَهُوَ ضَرُورِيٌّ لِصِحَّةِ الْجِسْمِ.

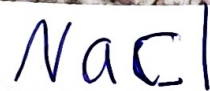
عُنْصُرُ
كُلُور



عُنْصُرُ
صُودِيُوم



مُرَكَّبُ
كُلُورِيدِ الصُّودِيُومِ



مثال آخر: نترات الصوديوم

(NaNO_3) مادة صلبة بيضاء،

تُستخدَم في صناعة أعواد الثقاب

والألعب النارية، التي تتكوّن

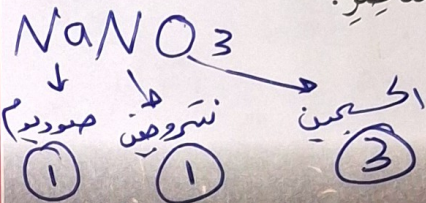
من اتحاد ذرّة من الصوديوم مع

ذرّة من النيتروجين وثلاث ذرات

من الأكسجين. وتختلف في

خصائصها عن خصائص كلّ من

هذه العناصر.



المواد والأدوات: شريط مغنيسيوم، ورق صنفرة، طبق بتري، موقد بنسن.

خطوات العمل:

1 أقطع شريطاً من المغنيسيوم طوله (10 cm).

2 أستخدم ورق صنفرة لتنظيف شريط المغنيسيوم.

3 ألاحظ لون الشريط، وأسجل ملاحظاتي.

4 أشعل الشريط في الهواء فوق طبق بتري؛ باستخدام

موقد بنسن.

5 أتفحص المادة الناتجة. ماذا ألاحظ؟

6 أصف المادة الناتجة عن إشعال الشريط.

7 أقارن بين شريط المغنيسيوم والمادة الناتجة.

8 أتنبأ: هل المادة الناتجة مركّب أم عنصر؟

9 أستنتج: هل تشابه خواص المادة الناتجة، مع خواص

المواد المتفاعلة؟

نترات الصوديوم

NaNO_3



✓ أتحقّق: كيف يختلف ملح الطعام عن عنصر الصوديوم؟

لونه فضي قابل للتفاعل إذا لامسه الماء

عادة بيضاء ضرورية لصحة الإنسان

المركبات والعناصر المكونة لها في حياتنا:

المركب	العناصر المكونة له	خصائصه
السكَّر $C_6H_{12}O_6$ 	6 ذرات الكربون والهيدروجين والأكسجين. 6 ذرات	مادة صلبة بيضاء، ذات طعم حلو تختلف عن العناصر المكونة لها
أكسيد الحديد Fe_2O_3 (الصدأ) 	الحديد والأكسجين. 2 ذرة 3 ذرات	مادة صلبة هشة بيضاء، تختلف عن الحديد الصلب القاسي وعن غدا الأكسجين.
ثاني أكسيد الكربون CO_2 	الكربون والأكسجين. ذرة واحدة 2 ذرة	غاز عديم اللون والرائحة، ينتج عن تنفس الكائنات الحية، وحرق الوقود الأحفوري، وغيرها، ويستخدم في صناعة طفايات الحريق.
السيليكا SiO_2 	السيليكون والأكسجين. ذرة واحدة 2 ذرة	مادة صلبة، تدخل في صناعة الزجاج والسيراميك.
بيكربونات الصوديوم $NaHCO_3$ 	الصوديوم والكربون والهيدروجين والأكسجين. 3 ذرات	مادة صلبة بيضاء ناعمة، تستخدم في خبز الكعك والمخبزات.

المخاليط



مخلوط المكسرات

قد تكون المواد التي حولنا في صورة مخاليط.

والمخلوط Mixture مزيج من مادتين أو أكثر،

من دون حدوث تفاعل كيميائي في ما بينها،

وتحتفظ كل مادة في المخلوط بخصائصها.

ويشبه ذلك المكسرات المكونة من كاجو وفستق

ولوز، فعندما تخلط معا تبقى كل منها في الشكل

واللون والطعم نفسه.



مخلوط الماء والملح

الهواء الجوي مخلوط يتكون من العديد من

العناصر والمركبات، ولكل منها خصائصه. كما

أن الماء والملح مخلوط يتكون من الماء ومركب

كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)، ويمكننا فصل

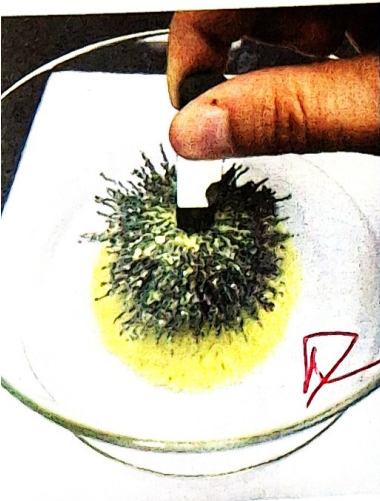
الملح عن الماء إذا بخرنا الماء.

عند إضافة كمية من عنصر الكبريت إلى كمية من بُرادة الحديد؛ يُسمى هذا مخلوطاً،

ويمكننا فصل بُرادة الحديد باستخدام المغناطيس. ولكن، عندما ترتبط ذرة من الحديد مع

ذرة من الكبريت يتكون مركب كبريتيد الحديد، الذي يختلف في لونه عن كل من الكبريت

والحديد ولا ينجذب إلى المغناطيس.



فصل بُرادة الحديد عن عنصر

الكبريت باستخدام المغناطيس.

مخلوط



مركب كبريتيد الحديد.

مركب