



ورقة عمل رقم (5) / المركبات الكيميائية

العلوم
المادة:
التاريخ:
2025/10/

الأحياء النموذجية

الاسم:

الصف: الخامس (أ/ب)

الهدف من ورقة العمل :

1- مفهوم المركب 2- دراسة خصائص بعض المركبات 3- التعرف على المخاليط

السؤال الاول : اكتب المفهوم المناسب في الفراغ :

1- مادة نقية تتكون من ارتباط عنصرين أو أكثر معا بنسب محددة من ذرات العناصر مفهوم

المركب

2- تسمى العملية التي يتكون فيها المركب نتيجة ارتباط ذرات العناصر المتفاعلة الكيميائية

3- مزيج من مادتين أو أكثر دون حدوث تفاعل كيميائي

=====

السؤال الثاني : ناقش العبارة التالية .

تختلف خصائص المركب عن خصائص العناصر المكونة له . ادم اجابتك بمثال

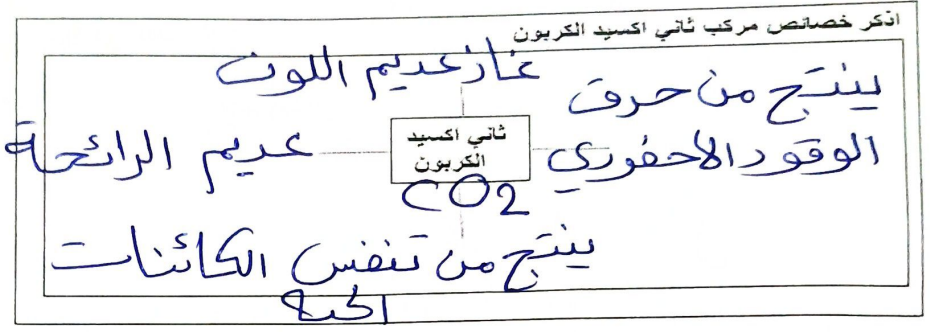
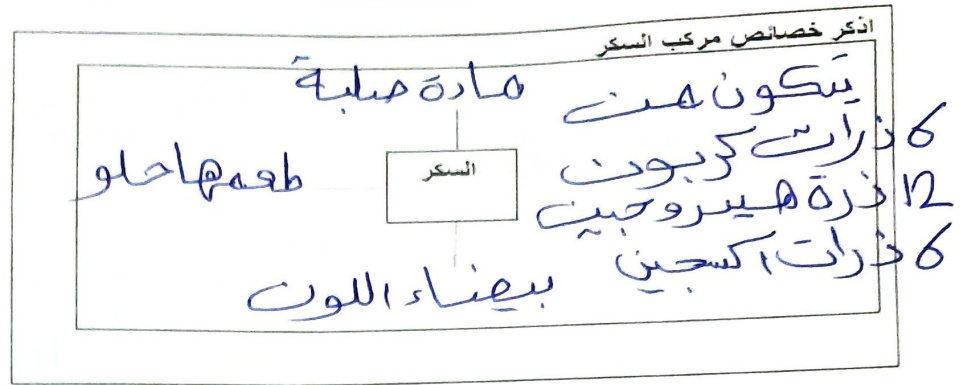
مثال عنصر الصوديوم صلب وبيضاء عند وصفه
في الماء والكافور غاز وعند ارتباط ذرة صوديوم مع ذرة كلور

يشكل مركب كلوريد الصوديوم (ملح الطعام)

السؤال الثالث : أكمل الجدول بما يناسبه :

المركب	العناصر المكونة له
$C_6H_{12}O_6$	6 ذرات اكسجين , 12 ذرة هيدروجين , 6 ذرات كربون
Fe_2O_3	ذرتين حديد , ثلاث ذرات اكسجين
CO_2	ذرة كربون وذرتين اكسجين
SiO_2	ذرتين اكسجين , ذرة سيليكون
بيكربونات الصوديوم $NaHCO_3$	ذرة صوديوم وذرة هيدروجين وذرة كربون وثلاثة ذرات اكسجين

السؤال الرابع : أكمل الخرائط الذهنية التالية :



السؤال الخامس : املأ الفراغ بما يناسبه :

- 1- يسمى المركب الذي يتكون من ذرتين هيدروجين وذرة أكسجين الماء H2O.
 - 2- يتكون ملح الطعام من ذرة صوديوم وذرة كلور NaCl.
 - 3- من استخدامات السيليكا الزجاج السراميك.
 - 4- تستخدم نترات الصوديوم في صناعة أعواد الثقاب الألعاب النارية.
- ** ملاحظة :**

تحتفظ كل مادة في المخلوط بخصائصها.

الهواء الجوي مخلوط يتكون من العناصر والمركبات ولكل منها خصائصها.

السؤال السادس :

أ- اذكر أمثلة على المخاليط. المخسرات، الهواء، محلول الملح والماء

ب- حدد طريقة فصل كل مما يلي :

المخاطيس : مخلوط الكبريت و برادة الحديد

التبخير : مخلوط الماء و كلوريد الصوديوم

انتهت ورقة العمل - قسم العلوم

معلمتا المادة : منال العتيلات & سهى مدانات