

الخلائط

1 | المادة

DÉFINITION

المادة هي مجموعة من الجسيمات؛ ذرات أو جزيئات منها النقي و منها ما هو خليط



2 | الجسم النقي

DÉFINITION

هو الجسم المتكون من مكون واحد : الأكسجين، ثنائي الأكسجين ، الذهب، الفضة، النحاس...

البنية المجهرية



EXEMPLES



3 | الخليط:

DÉFINITION

الخليط هو الجسم المتكون من مكونين أو أكثر ويوجد مثله مثل أي مادة في الحالات الثلاث (الصلبة، السائلة، الغازية) .
يمكن أن يكون عبارة عن خليط من حالتين للمادة :

- (صلب + صلب) : سكر + ملح
- (صلب + سائل) : رمل + الماء
- (صلب + غاز) : حالة الجريش
- (سائل + سائل) : كحول + الماء
- (سائل + غاز) : المشروبات الغازية
- (غاز + غاز) : الهواء (عبارة عن نسبة من الأكسجين و نسبة من الآزوت + غازات أخرى)

أ | أنواع الخلائط

a | خليط متجانس

DÉFINITION

هو الخليط الذي لا يمكن أن تميز بين مكوناته بالعين المجردة مثل الهواء

b | خليط غير متجانس

DÉFINITION

هو الخليط الذي نستطيع أن تميز بين مكوناته بالعين المجردة مثل (رمل + ماء)

EXEMPLES

نوع الخليط	حالات المادة	الخليط
------------	--------------	--------

غير متجانس	الصلبة : الفواكه الموجودة	سلطة الفاكهة
------------	---------------------------	--------------

متجانس	سائلة : مشروب حلز غازية : غاز ثاني أكسيد الكربون	مشروب غازي
--------	---	------------

غير متجانس	سائلة : الحساء صلبة : الخضر و المعكرونة	شربة
------------	--	------

متجانس	سائلة : ماء و أملاح معدنية	ماء الحظيرة
--------	----------------------------	-------------

متجانس	غازية : الأكسجين (21%) الأزوت : (78%) ... إلخ	الهواء
--------	--	--------

متجانس	صلبة : النحاس و الزنك	المونار
--------	-----------------------	---------

متجانس	صلبة : سكر، كاكáo، الزبدة....	الشكولاتة
--------	-------------------------------	-----------

ب | دراسة بعض الخلائط

a | خليط : صلب - سائل

ACTIVITÉS

الأدوات:

دورق مخروطي بغطاء محكم - كمية من الماء - كمية من الزيت - كمية من الخل - كمية من الرمل - كمية من ملح الطعام.

