

1 | المادة

DÉFINITION

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



2 | الجسم النقي

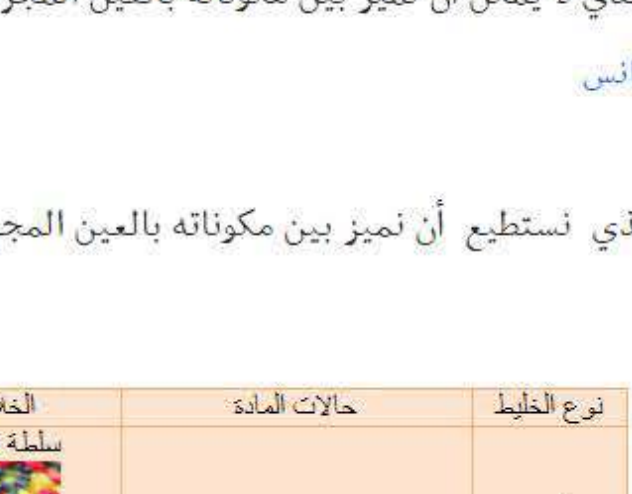
DÉFINITION

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

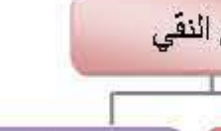
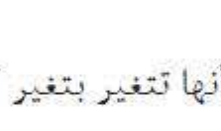
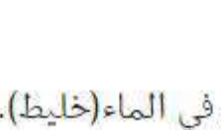
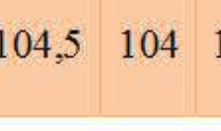
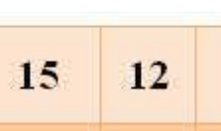
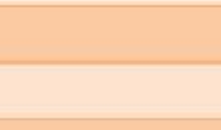
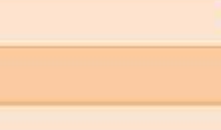
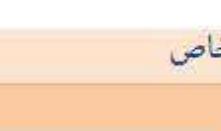
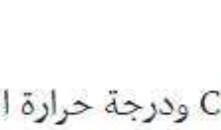
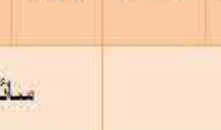
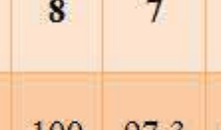
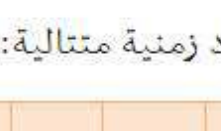
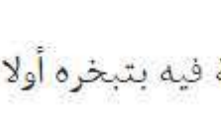
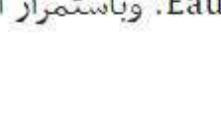
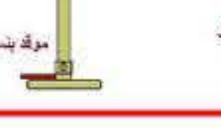
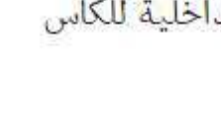
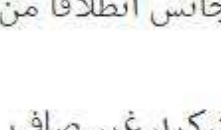
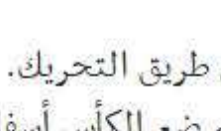
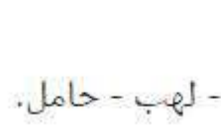
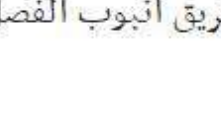
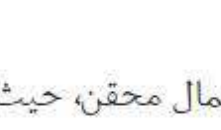
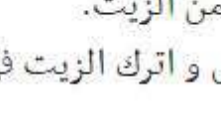
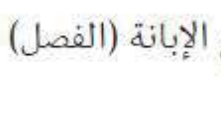
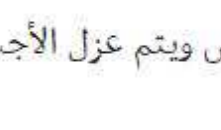
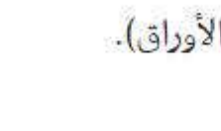
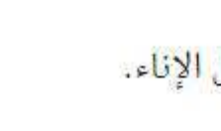
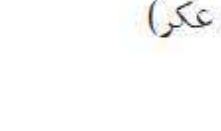
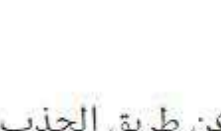
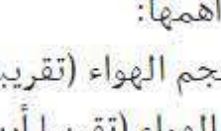
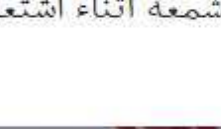
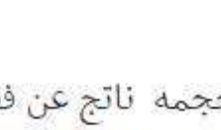
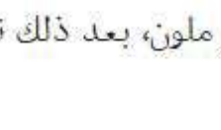
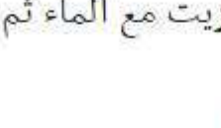
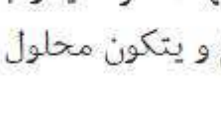
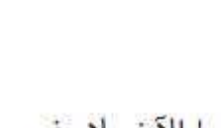
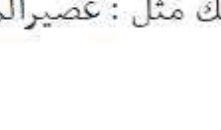
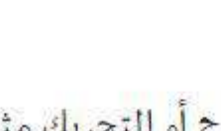
b | خليط غير متجانس

DÉFINITION

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

EXEMPLES

نوع الخليط	حالات المادة	الخلائط
غير متجانس	الصلبة : الفواكه الموجودة	سلطة الفاكهة



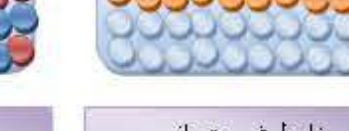
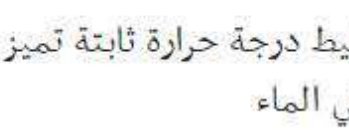
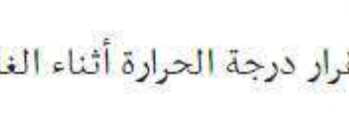
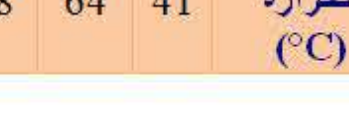
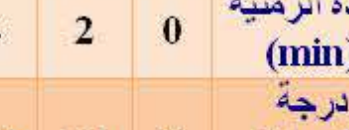
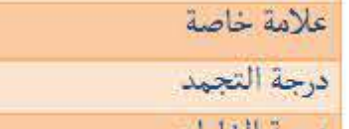
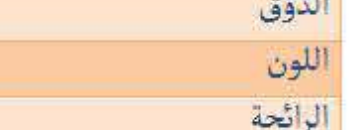
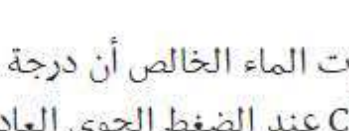
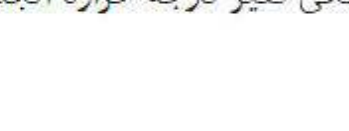
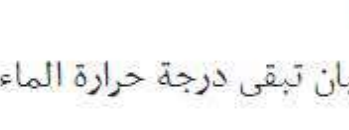
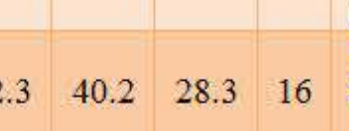
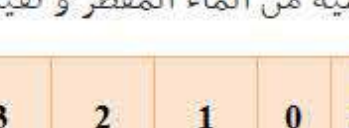
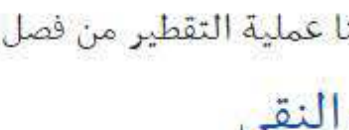
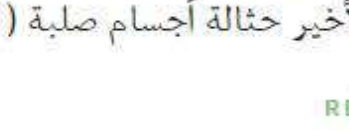
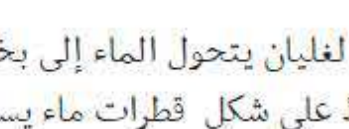
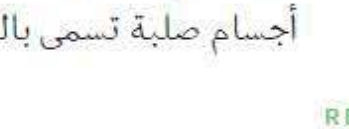
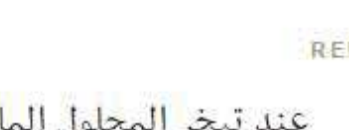
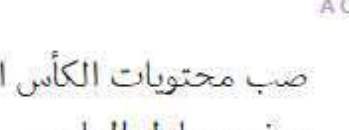
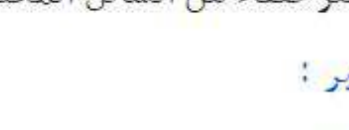
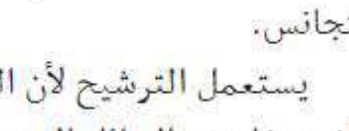
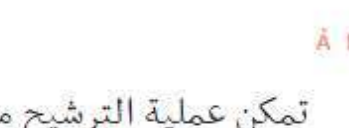
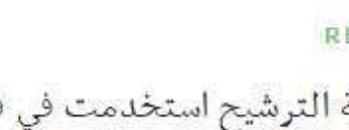
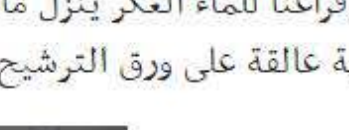
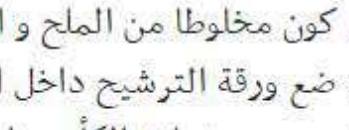
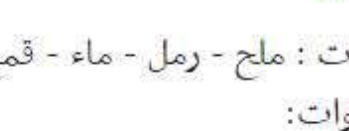
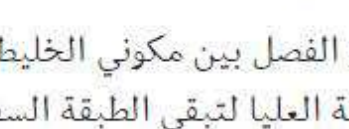
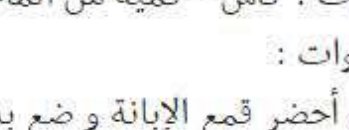
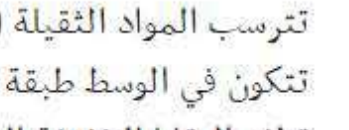
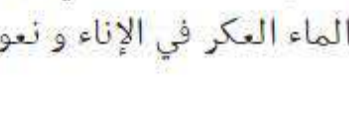
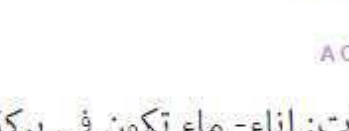
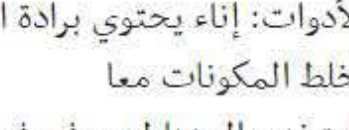
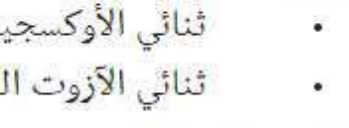
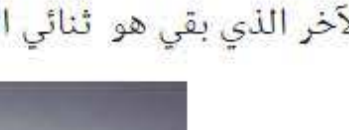
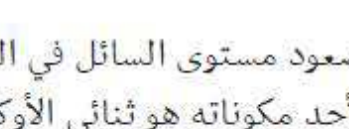
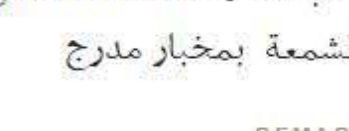
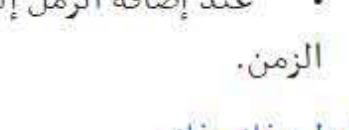
ب | دراسة بعض الخلائط

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.



b | خليط : غاز - غاز

ACTIVITÉS

تثبت شمعة مشتعلة داخل حوض يحتوي على سائل ملون، بعد ذلك تغطي الشمعة بمخبار مدرج

REMARQUE

صعود مستوى السائل في المخبر بقدر الخمس من حجمه ناتج عن فقدان الهواء لأحد مكوناته هو ثنائي الأوكسجين الذي استهلكته الشمعة أثناء اشتعالها ،والمكون الآخر الذي بقي هو ثنائي الآزوت+ غازات أخرى .

