

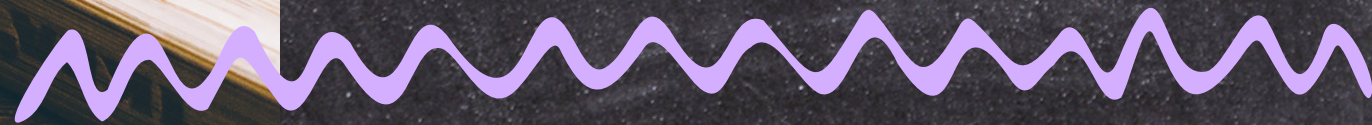
ملخص كيمياء أنواع المتخاليط





ما هو المخلوط؟

مادة كيميائية متجانسة أو غير متجانسة



#المخاليط المتجانسة

المحاليل ؛ مذيب + مذاب

أنواع المحاليل ؛ تعتمد على الحالة الفيزيائية
لمذيب

المادة الذائبة ؛ المادة التي تذوب في الماء

مادة غير ذائبة: المادة التي لا تذوب في المذيب

#المخاليط غير المتجانسة

1

المخلوط الغروي !
هو مخلوط غير متجانس
يتكون من جسيمات
متوسطة الحجم
مثال: الحليب

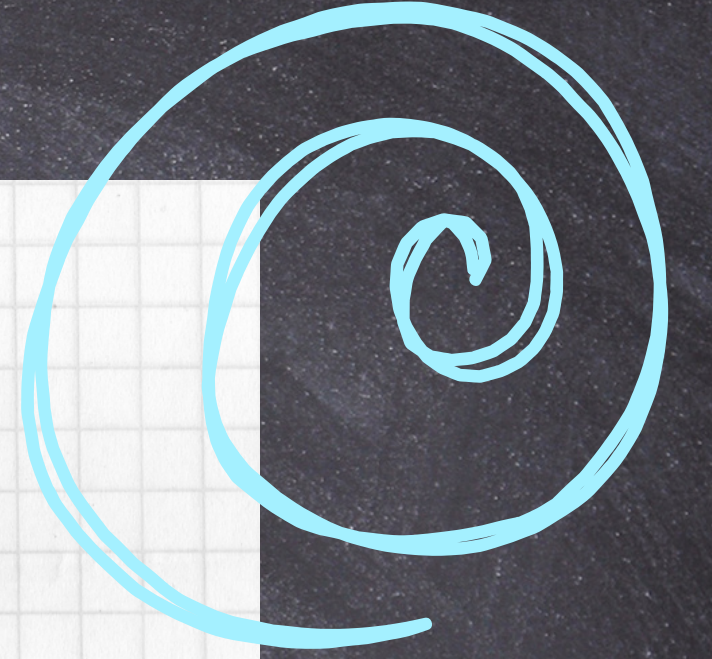
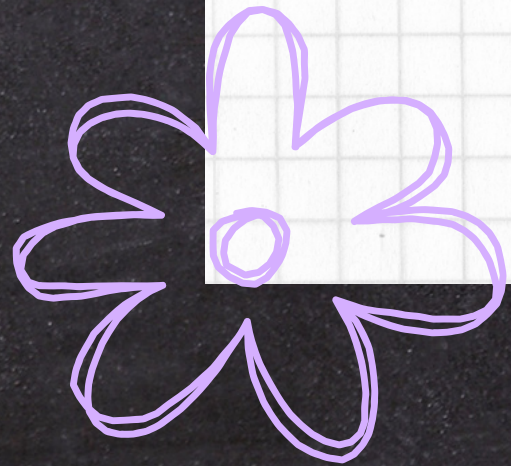
2

المخلوط المعلق !
هو مخلوط غير متجانس يحتوي
على جسيمات يمكن ان تترسب
بالترويق
مثال: الرمل + الماء
ينفصل عن طريق الترشيح

عللي؟ عدم ترسب جسيمات المخلوط الغروي؟

١- بسبب وجود القوى الكهروستاتيكية في المخلوط الغروي ⚡

٢- بسبب الحركة البراونية لجسيمات المخلوط



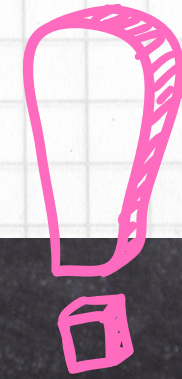
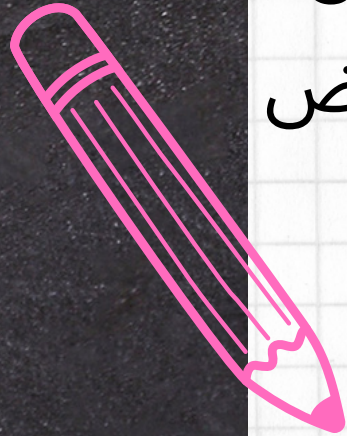
علي؟ كيف يمكن أتلاف المخلوط
الغروي؟

١- مادة متأينة

٢- التسخين (الحرارة)

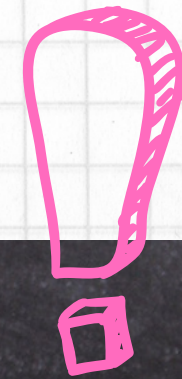
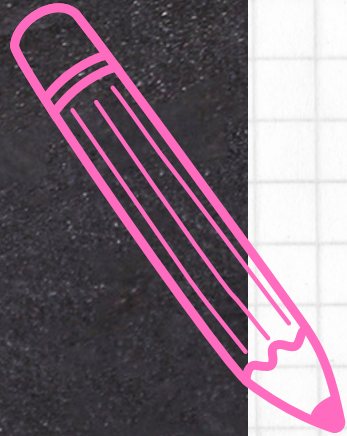
تأثير تندال!

يوجد جسيمات تمنع التسرب لوجود مجموعة ذرية او قطبيه مشحونة فتجذب المناطق + و - لجسيمات وسط الانتشار فتتكون لدينا طبقات كهروستاتيكية حول الجسيمات فاهذي الطبقة تجعل الجسيمات تتنافر مع بعض عندما تتصادم مع بعض لهذا السبب تبقى الجسيمات نفس ماهي ولا تستطيع الترسب الا بالتسخين(الحراره)والمادة المتأينة.



الحركة البراونية!

هي عبارة عن تصادم جسيمات الوسط مع الجسيمات المنتشرة حيث تمنع هذه التصادمات الجسيمات المنتشرة من الترسب في المخلوط.



بالتوفيق يارب

