**مقدمة بحث عن المخاليط**

يمكننا القول والبدء بتسليط الضوء على أن المخاليط هي المواد التي يمكن أن تتواجد مع بعضها البعض بشكلين وهما: الخلائط المتجانسة، والخلائط الغير متجانسة، فالمتَجانسة هي التي تتحد مع بعضها البعض، أما غير المتجانسة فهي لا تتحد مع بعضها وتكون منفصلة عن بعضها.

**بحث عن المخاليط**

هناك تواجد للمخاليط بعِدة أنواع وعدة اشكال، ولذلك يمكننا الحديث عنها بأنها تتفرع إلى فرعين المتجانسة وغير المتجانسة، فالمتَجانسة هي التي تذوب مع بعضها لتشكّل مادة واحدة مكوّنة من عدة عناصر لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة، أما الغير متجانسة فيمكن رؤيتها بالعين المجردة لأن مكوناتها غير متحدة مع بعضها، بل هي منفصلة وباسْتخدام الطريقة  الفيزيائية يمكن إرجاع كل مكون فيها إلى حالته قبل الخلط.

ومن خلال فقرات البحث القادمة يمكن التعرف على المخاليط بشكل كامل.

**شاهد أيضًا:** [بحث عن الكيمياء مع مقدمة وخاتمة جاهز للتحميل](https://mqalaty.net/%D8%A8%D8%AD%D8%AB-%D8%B9%D9%86-%D8%A7%D9%84%D9%83%D9%8A%D9%85%D9%8A%D8%A7%D8%A1/)

**تعريف المخاليط**

إن المخاليط هي المواد الكيماوية أو المزائج الكيماوية، ومفردها مخلوط؛ أي المادة الكيماوية المتجانسة، أوْ غَير المتجانسة، ولكن من دون وجود لِروابط كيماوية بين عناصرها الممتزجة مع بعضها بعضاً، وهي متواجدة مع بعضها بنسب متفاوتة، ولكن هذه العناصر تحافظ على شكلها وخواصها، مع الأخذ بالعلم أنه بالطرق الكيماوية أو الفيزيائية  يمكن لنا أن نفصلها عن بعضها إما بالتأيين أو باستخدام مركّب قطبي، وباختصار المخلوط مكون من مادتين نقيتين أو أكثر يمكننا فصلهم عن بعض.

**تعريف المخاليط المتجانسة**

إن المخاليط المتجانسة هي ربما تكون مخاليط سائلة، وربما غازية، أو مخاليط صلبة، وعندما نأخذ من هذه المخاليط عينة محددة فإننا سوف نجد في هذه العينة نفس النسب في المكونات التي نحصل عليها عند أخذ عينة ثانية أو ثالثة، لكننا لن نتمكن من رؤية المكونات بالعين المجردة، ويمكن تبسيط المعلومة عندما نريد أن نقوم بتشكيل خليط نحافظ على توزيع المكونات بشكل موحد؛ لنحصل على نفس تكوين الخليط بشكل مستمر.

**تعريف المخاليط غير المتجانسة**

إن الخليط غير المتجانس نحصل عليه باللعب بالمقادير الموزعة بين خلطة وخلطة ثانية، ولذلك عندما نأخذ عينة من كل خلطة نحصل على نتائج متباينة، لأن المقادير التي استخدمناها قد كانت ليست بنفس التوزيع عينه، ولذلك هناك خلائط بجودة تختلف فمنها العالي الجودة، ومنها المتوسط الجودة، ومنها المنخفض الجودة، وبالتبسيط نقول أن هناك خلائط قوية وهناك خلائط ضعيفة، ويمكن تمثيل ذلك على صناعة المواد الصلبة كالنحاس والحديد وباقي المعادن.

**أنواع المخاليط**

**إن** للمخاليط نوعان وهما كما يلي حسب هذا التعداد النقطي:

* المخلوط الغير متجانس : وهو المخلوط الذي لا يمكن المزج بين مكوناته، بل تبقى منفصلة أي متمايزة عن بعضها بشكل غير منتظم، ومثاله المباشر هو خليط الماء مع الزيت.
* المخلوط المتجانس:

      هو خليط منتظم بتركيب ثابت، بحيث تمتزج مكوناته وتتحد مع بعضها، فإذا قمنا بخلط مادة الزئبق مع مادة الفضة سنحصل على خليط متحد مع بعضه لا يمكن الفصل بين مكوناته إلا بالطرق الكيميائية الدقيقة، ومثال آخر خلط الماء بالملح الخ…..

**خصائص المخاليط**

تتمتع المخاليط بالخصائص التالية، ومنها:

* عملية تكوين المخاليط هي عملية فيزيائية، وليست تفاعلاً كيميائياً.
* لا يمكن أن تنكسر الروابط الكيميائية بين مكونات الخلائط ليتم تشكيل روابط كيميائية  جديدة.
* لا يحصل خروج غازات، أو طاقة حرارية عن عملية الخلط ، ولذلك نجزم بعدم حصول تفاعل كيميائي.
* تحافظ جميع المكونات في المخاليط على خصائصها المعتادة.

**طرق فصل المخاليط**

هناك ثلاثة أنواع معتمدة ومتعارف عليها في فصل المخاليط وهي بحسب التعداد التالي:

* طريقة استخدام المغناطيس : ويتم هذا بحسب انجذاب المادة إلى المغناطيس، ومثالها برادة الحديد ضمن  الرمل، بحيث تنجذب برادة الحديد للمغناطيس وتنفصل عن الرمل الذي لا ينجذب.
* طريقة استخدام الترشيح : وتستخدم هذه الطريقة لفصل السائل وتخليصه  من المواد المختلطة فيه بالتصفية، ومثال عليها تصفية الماء المخلوط بالرمل بالمصفاة فيعلق الرمل بها، وينفذ الماء.
* طريقة التقطير : تستخدم هذه الطريقة للفصل بين المواد عن بعضها البعض بدرجة الغليان والتبخر أثناء الغليان، ومثال على ذلك تقطير النفط بدرجة حرارة محددة لكل مادة لتَتبخر وتنفصل عن الأثقل منها.

**شاهد أيضًا:** [بحث عن الفطريات وخصائصها كامل العناصر pdf](https://mqalaty.net/%D8%A8%D8%AD%D8%AB-%D8%B9%D9%86-%D8%A7%D9%84%D9%81%D8%B7%D8%B1%D9%8A%D8%A7%D8%AA/)

**خاتمة بحث عن المخاليط**

وبهذه المعلومات التي أوْردناها في بحث عن المخاليط نكون قد تعرفنا عليها بأن لها نوعان وهما الخلائط المتجانسة، والخلائط الغير متجانسة، وكذلك تعرفنا على ماهية المتجانسة وغير المتجانسة، وطرق فصل الخلائط عن بعضها البعض بثلاثة طرق ومنها المغناطيس والترشيح باستخدام المصفاة، وطريقة التقطير.