

المحاليل هي مخاليط متجانسة تتكون من مادتين أو أكثر، عند النظر إلى المحلول، لا يمكنك التمييز بين المذاب والمذيب. المحاليل قد تكون في أشكال مختلفة، وقد تكون المواد الذائبة في المحاليل غازية أو سائلة أو صلبة، اعتماداً على الحالة الفيزيائية للمذيب. الهواء هو محلول غازي حيث النيتروجين هو المذيب. الذي يمكن أن يستخدم في أسلاك تقويم الأسنان، فهو محلول صلب يتكون من التيتانيوم المذاب في النيكل. تسمى المادة التي تذوب في المذيب المادة الذائبة. يمكنك تعلم كيفية إذابة السكر في الماء لعمل شراب محلى مثل الشاي أو عصير الليمون. المواد السائلة التي يمكن أن تذوب في بعضها البعض بأي نسبة تسمى المواد القابلة للامتزاج. المادة التي لا تذوب في المذيب تسمى مادة غير ذائبة. السوائل التي تمتزج معاً لفترة قصيرة عند خلطها