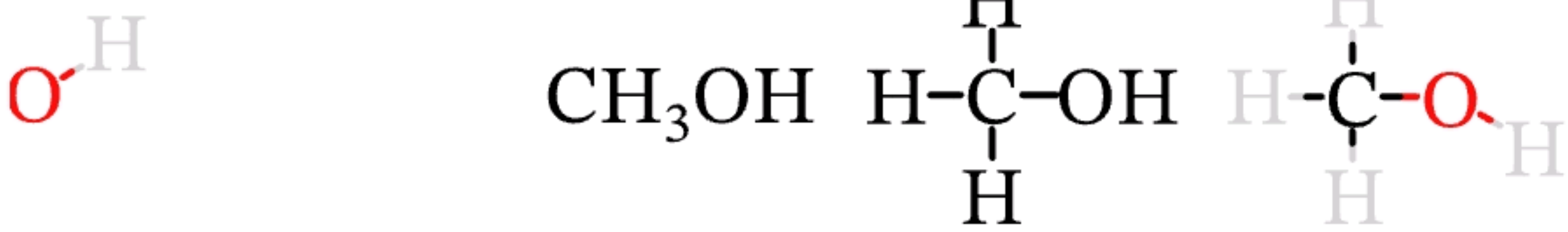
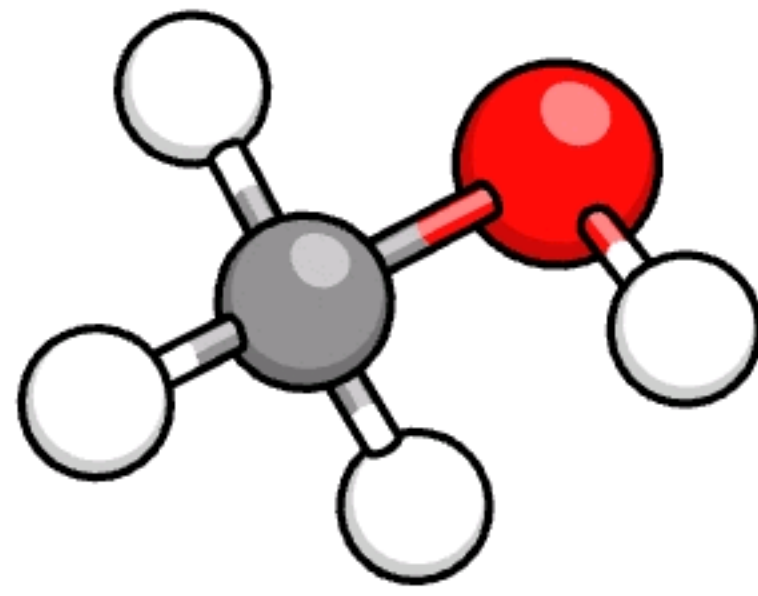


الكحولات مركّبات عضوية تحتوي على مجموعة وظيفية واحدة على الأقلّ من الهيدروكسيل ($-O-H$). أبسط الكحولات هو الميثانول، ويحتوي على ذرة كربون واحدة فقط، مرتبطة بثلاث ذرات هيدروجين ومجموعة هيدروكسيل واحدة. الإيثانول ثاني أبسط جزيء كحولي. يحتوي الإيثانول على جزء إيثيل مرتبط بمجموعة هيدروكسيل واحدة. جزيئات الميثانول والإيثانول موضّحة في الشكل الآتي.



الميثانول والإيثانول هما جزيئان صغيران نسبيًا، ولهما كتلة جزيئية منخفضة. الميثانول له الصيغة الكيميائية البسيطة إلى حدٍّ ما CH_3OH ، وله كتلة جزيئية تساوي 32.04 g/mol فقط. أمّا الإيثانول فله الصيغة الكيميائية الأكثر تعقيدًا بقليل CH_3CH_2OH ، ولكن كتلته الجزيئية هي 46.07 g/mol فقط.

تعريف: الكحول

جزيئات الكحول مركّبات عضوية تحتوي على مجموعة هيدروكسيل ($-OH$) مرتبطة تساهميًا مع

