

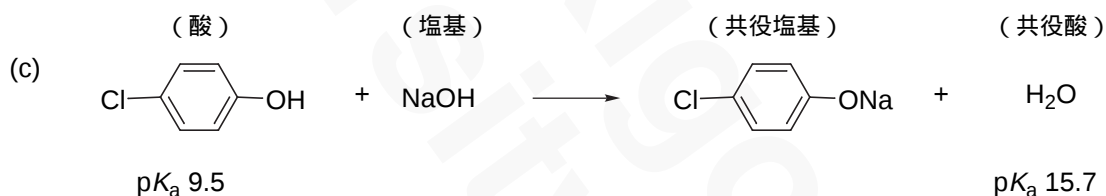
7.34, 35



金属カリウムを用いると、その還元力によりプロトンが水素に還元されます。そのためカリウムアルコキシドが生成します。酸塩基反応ではなく、酸化還元反応です。



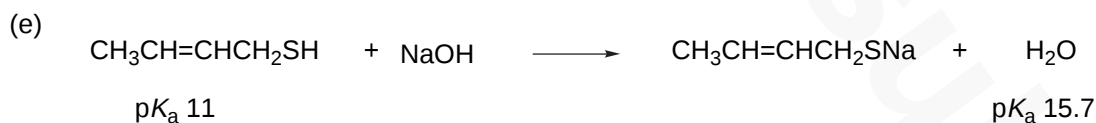
水素化ナトリウム (NaH) は塩基です。プロトンと反応して水素ができます。しかし、気体である水素は系外に出ていってしまうために、平衡にはならずナトリウムアルコキシドが生成します。



強い方の酸であるchlorophenolがプロトンを出して、弱い方の酸である水が生成します。



弱い方の酸であるcyclopentanolがプロトンを出して、強い方の酸である水が生成することはありません。厳密には $10^{-1.3}$ だけ起こりますが。



教科書p.226, 245参照。チオールはアルコールよりも酸性度が高いことが特徴です。チオールのエステルは普通のエステルよりも反応性が高く、生体内で重要な役割をしています。