



кетона бутанон. По реакцията се получава и малко количество от страничния натраен енол 1-бутен-1-ол, който изомеризира в алдехида бутанал.

Бутанонът е единственият продукт от хидратирането на симетричния 2-бутин, което протича по електрофилен механизъм. Първоначално реакцията дава нетрайния енол 2-бутен-2-ол, който изомеризира в бутанон.

От гореописаното разглеждане следва, че в резултат на хидратиране както на 1-бутин, така и на 2-бутин се получава само един продукт – кетонът бутанон.

Кетоните се окисляват само от силни окислители при нагряване в кисела среда. Окислението на кетони протича с разкъсване на въглеродната верига от двете страни на кето групата. Резултатът от окислението на кетони винаги е смес от карбоксилни киселини.

Бутанонът се окислява от калиев перманганат в сяркокисел разтвор до смес от мравчена (метанова), оцетна (етанова) и пропионова (пропанова) киселина. Мравчената киселина се окислява по-нататък до нетрайната въглеродна киселина, която се разпада до въглероден диоксид и вода. Крайните продукти от окислението на бутанона са оцетна и пропионова киселина, въглероден диоксид и вода.