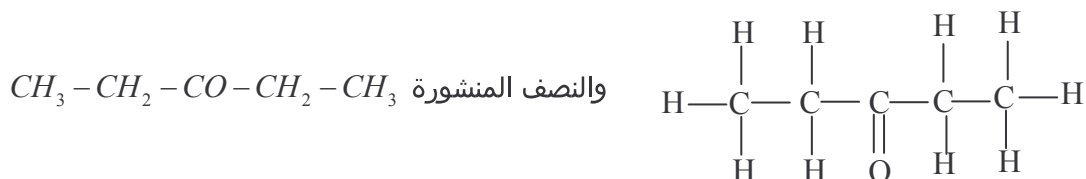


حل التمرين 04

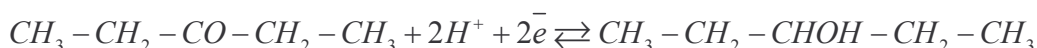
1. الصيغة الكيميائية لبرمنغنات البوتاسيوم في محلول مائي: $(K^+_{(aq)}, MnO_4^-_{(aq)})$
 2. يتحول البنتان-3-ول في هذا التفاعل إلى البنتان - 3 - ون. صيغته المنشورة :



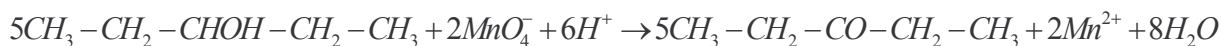
ويتمى إلى مجموعة السيتونات.

3. المزدوجة : $CH_3 - CH_2 - CO - CH_2 - CH_3 / CH_3 - CH_2 - CHOH - CH_2 - CH_3$

نصف المعادلة :



4. معادلة التفاعل :



5. السيتون الناتج له نتيجة إيجابية مع رائر 2,4-DNPH أي أنه يتفاعل معه.
 و سلبية مع محلول فهلين ، أي أنه لا يتفاعل مع هذا المحلول .