

*Бутенко А.М., Отводенко С.Е., Україна, Харків*

### **ДОСЛІДЖЕННЯ ОБ'ЄМНОГО СПІВВІДНОШЕННЯ ВОДНЮ ДО ФОРМАЛЬДЕГІДУ У РЕАКЦІЇ ОКИСНОЇ КОНВЕРСІЇ МЕТАНОЛУ**

У доповіді наголошується, що про оптимальних умовах проведення процесу окисної конверсії метанолу у формальдегід об'єм утвореного водню відноситься до об'єму формальдегіду як 1:3. Повідомляється, що це співвідношення дає змогу стверджувати, що процес конверсії метанолу у формальдегід приблизно на 66 % перебігає за механізмом окисного, а на 34 % — простого дегідрування метанолу.

*Бутенко А.Н., Отводенко С.Э., Украина, Харьков*

### **ИССЛЕДОВАНИЕ ОБЪЕМНОГО СООТНОШЕНИЯ ВОДОРОДА К ФОРМАЛЬДЕГИДУ В РЕАКЦИИ ОКИСЛИТЕЛЬНОЙ КОНВЕРСИИ МЕТАНОЛА**

В докладе акцентируется, что при оптимальных условиях проведения процесса окислительной конверсии метанола в формальдегид объем полученного водорода относится к объему формальдегида как 1:3. Сообщается, что это соотношение позволяет утверждать, что конверсия метанола в формальдегид примерно на 66 % протекает по механизму окислительного, а на 34 % — простого дегидрирования метанола.

*Butenko A.N., Otvodenko S.E., Ukraine, Kharkiv*

### **THE RESEARCH OF VOLUME RATIO OF HYDROGEN TO FORMALDEHYDE IN PROCESS OF METHANOL OXIDIZING CONVERSION**

In the report it is accented, that volume of the received hydrogen has ratio 1:3 to formaldehyde volume under optimum conditions of carrying out of the process of oxidizing methanol conversion to formaldehyde. It is informed, that this ratio allows to assert, that methanol conversion to formaldehyde proceeds approximately on 66 % on the oxidizing mechanism, and on 34 % — on methanol simple dehydrogenation.