

1. Спосіб одержання каталізатора окислювального хлорування етилену в 1,2-дихлоретан, який включає розпилення водного розчину хлориду міді (II) та солей металів на пористий носій в псевдозрідженому стані і сушку при підвищеній температурі, який **відрізняється** тим, що формують мікросферичні гранули каталізатора шляхом нанесення 20-40 % розчину хлориду міді (II) та солей K і Mg в ході його розпилення в крапельно-аерозольному стані на носій в реакторі автоклаві з перемішуванням при температурі 150-450 °C протягом 1-2 год.
2. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що як носій використовують високодисперсний аморфний алюмокремнезем з питомою поверхнею 150-200 м²/г, розміром частинок $d = 10-80$ мкм, з вмістом $\gamma\text{-Al}_2\text{O}_3$ 20-40 % та SiO_2 – 60-80 %.
3. Спосіб за п. 1, який **відрізняється** тим, що як хлорид міді використовують $\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, а як солі K і Mg використовують природні мінерали карналіт $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ або шеніт $\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$, або каїніт $\text{KCl} \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, при цьому концентрація активного CuCl_2 в каталізаторі 4-8 %, а суміші солей K^{+1} і Mg^{2+} - 0,05-2 %.