

exp 2 réaction d'addition en présence d'un catalyseur :



exp 3



exp 4



② En comparant exp 1 et exp 2 : le catalyseur est l'acide sulfurique : justification : agit dans les deux sens.

4

③ L'expérience 1 et 4 permet de mettre en évidence le rôle sélectif du catalyseur, il permet de contrôler la nature des produits formés.

④ L'expérience 3 : catalyse homogène.
expérience 4 : catalyse hétérogène.

⑤ a) En augmentant la concentration de réactif on augmente la vitesse de réaction.

b) Prendre de la poudre de cuivre : augmente la surface de contact.

⑥ ...

Conclusion : un catalyseur est sélectif, son action est opérative.
Par un choix de catalyseur, le chimiste peut décider de la nature de la transformation qui va faire évoluer le système.