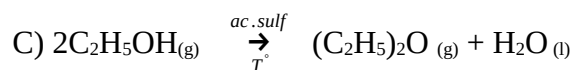
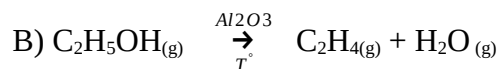
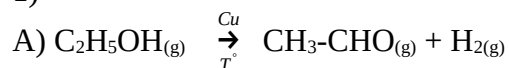


Ex12p245

1)



2)

A : catalyse hétérogène car le catalyseur (phase solide) et les réactifs (phase gazeuse) ont des phases différentes.

B : catalyse hétérogène pour les mêmes raisons

C : catalyse homogène car le catalyseur a la même phase que les réactifs (tous : phase liquide)

3)

On voit que les catalyseurs, en plus d'augmenter la vitesse de la réaction, **orientent** le résultat final de celle-ci. Les produits de la réaction seront différents en fonction du catalyseur choisi.