## Réaction de couplage de Stille

La réaction de couplage de Stille utilise différents dérivés du palladium dont le diacétate de palladium  $Pd(OAc)_2$ , l'anion acétate étant noté  $AcO^{\ominus}$  (ou éthanoate de formule  $CH_3COO^{\ominus}$ ). Le cycle catalytique de la réaction de couplage de Stille, entre un vinylstannane, noté  $RCH=CHSnBu_3$ , avec  $RCH=CHSnBu_3$ , av

Figure 9 - Cycle catalytique de la réaction de couplage de Stille

- 1. Indiquer la nature des étapes a et d du cycle catalytique de la réaction de Stille. Justifier.
- 2. Identifier le catalyseur de la réaction de couplage de Stille. Préciser le rôle du diacétate de palladium Pd(OAc)<sub>2</sub>.
- 3. Représenter, en utilisant les notations R et R' et sans tenir compte de la stéréochimie, le composé obtenu lors de l'étape d.
- 4. Écrire, à partir du cycle catalytique, l'équation-bilan modélisant la réaction de couplage de Stille.