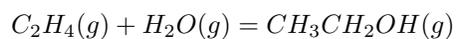


## Concours CCP

### Exercice 2

On étudie la synthèse de l'éthanol selon la réaction :



La réaction se fait à  $T = 513K$  et  $P = 70bars$ , le rendement obtenu est  $\alpha = 21\%$ <sup>1</sup>.

- a) Retrouver le rendement  $\alpha$ .
- b) Justifier les conditions de température et de pression pour la formation de l'éthanol. Sont-elles optimales ?

---

1. En plus de cela, les enthalpies et entropies standards de chaque composé étaient données.