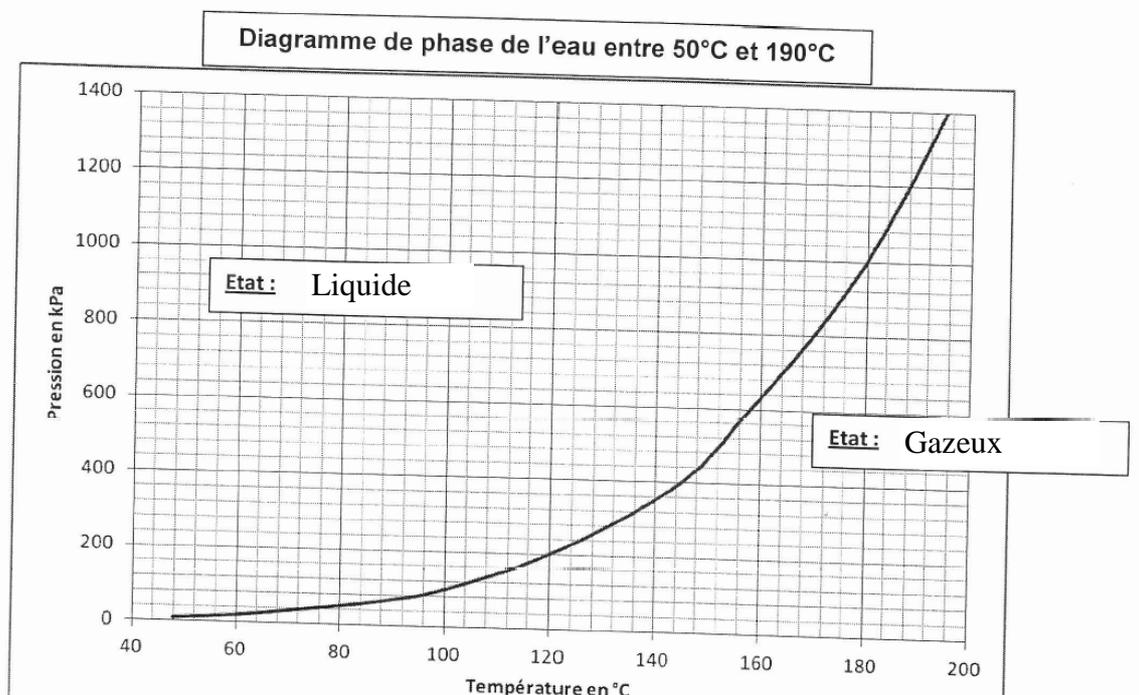


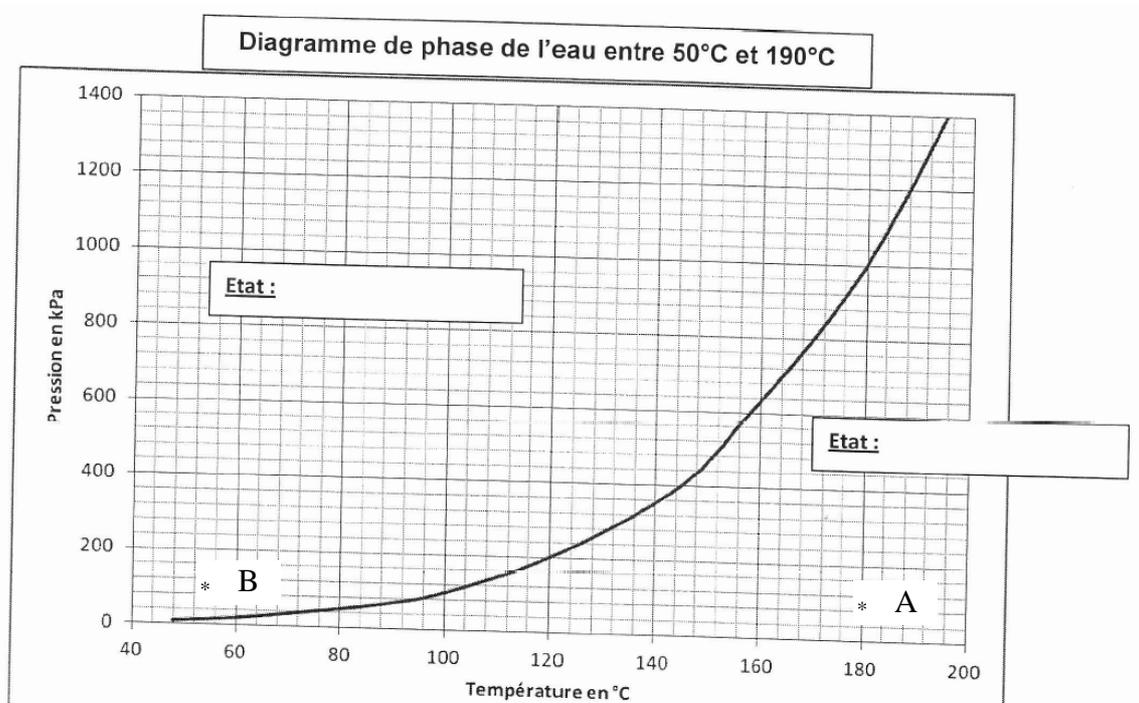
#### Exercice 4 (D'après bac STL SPCL Polynésie Juin 2014) (Correction)

1 D'après le document 1, la température des fumées à la sortie de la deuxième zone est de 50 °C. D'après le document B2, à cette température, le dioxyde de carbone et le diazote sont à l'état gazeux. La température d'ébullition du diazote et du dioxyde de carbone étant respectivement de -196 °C et -56,6 °C.

2



3 La pression, dans les deux situations, est de 100 kPa. Et la température de l'eau pour la première zone est de 180 °C et pour la deuxième zone, elle est de 50 °C



4 Dans une chaudière à condensation, on ne peut pas dire que les fumées sont condensées, car une seule partie de ces fumées passent de l'état gaz à l'état liquide, ce qui est le cas de l'eau. Le dioxyde de carbone et le diazote reste à l'état gazeux.