

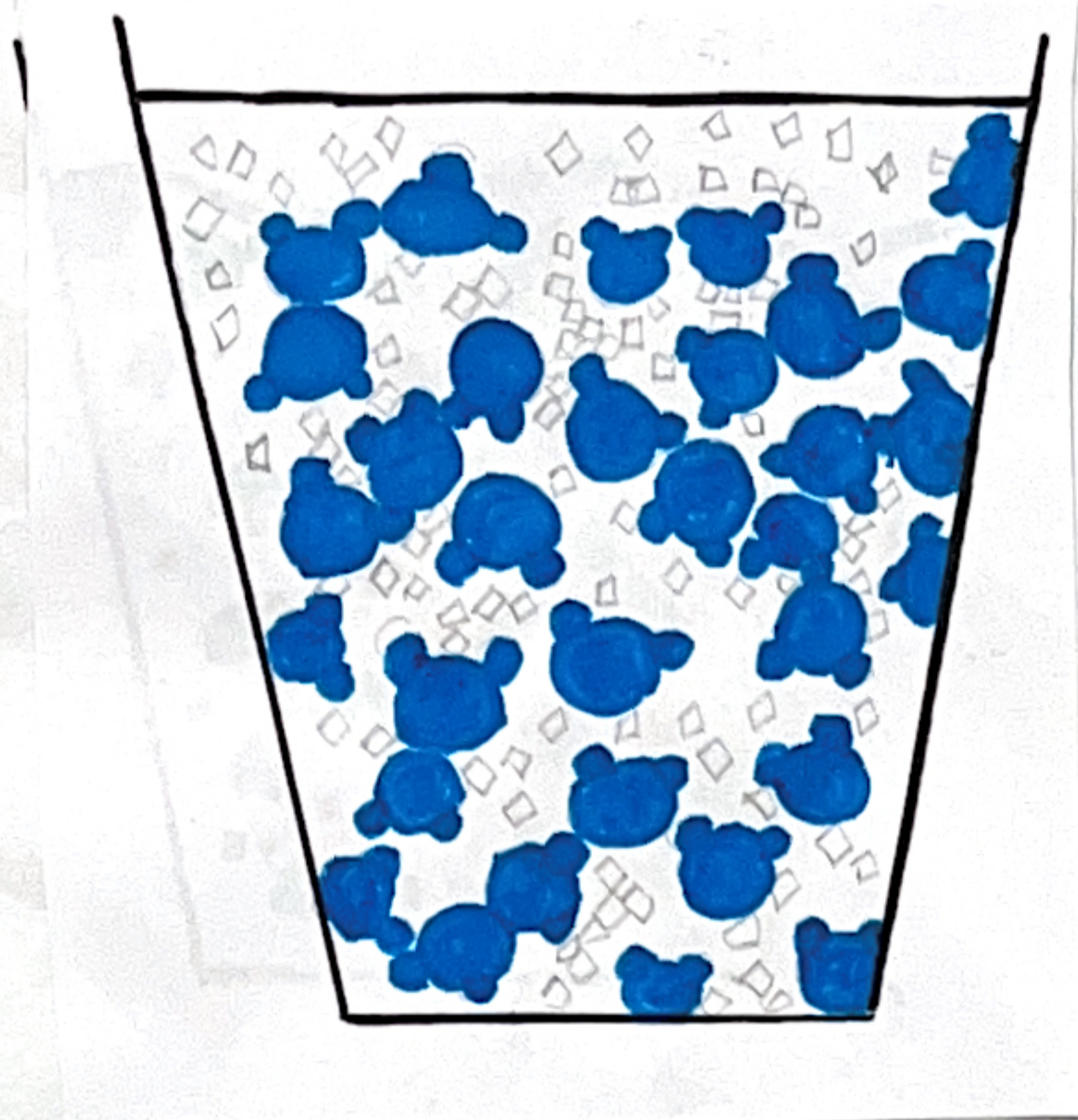
Les molécules au cours d'une transformation physique et d'un mélange



Molécules d'eau

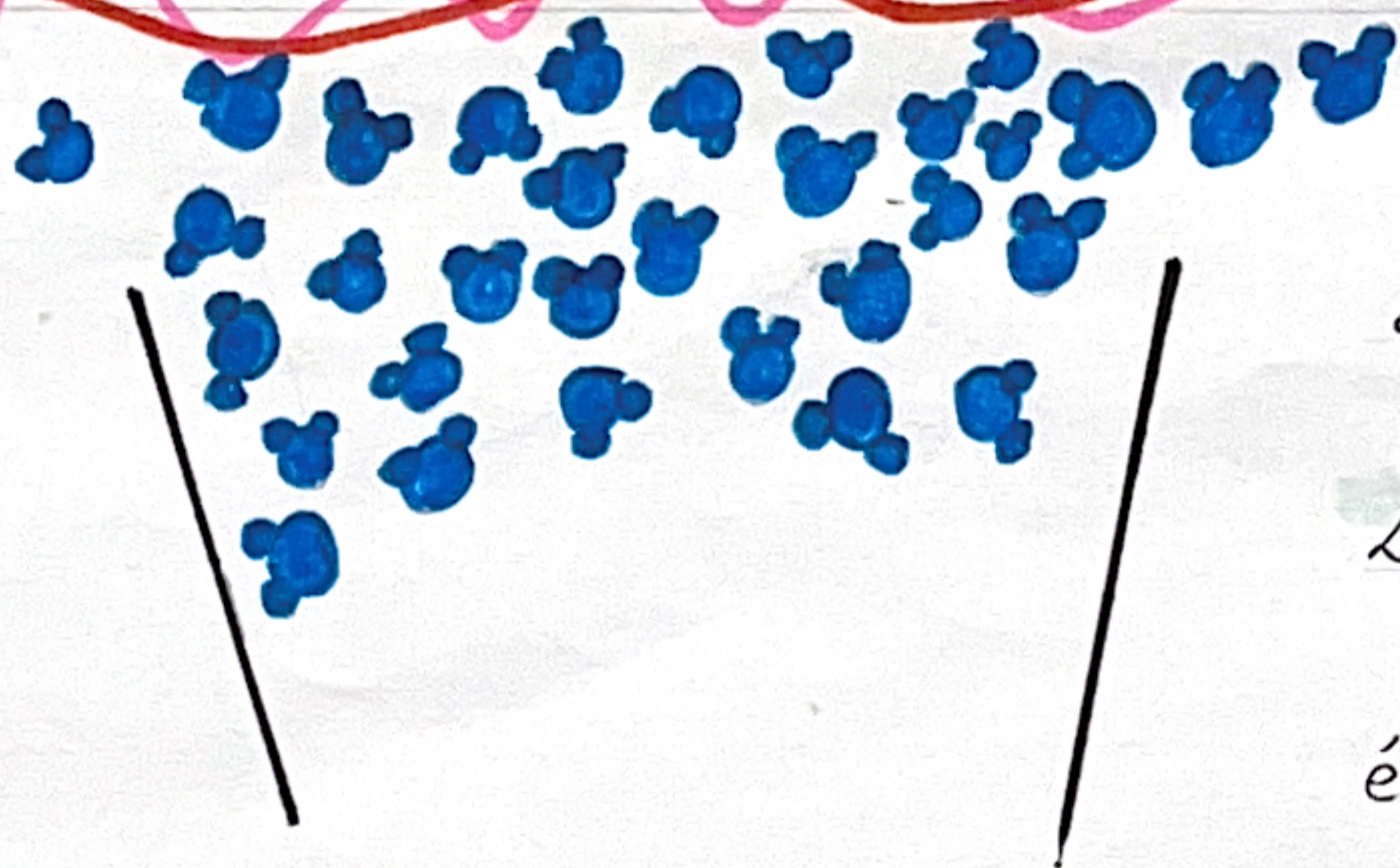


Molécules de sucres



L'eau et le sucre sont à l'état liquide. Les molécules d'eau et de sucre sont rapprochées mais désordonnées et peu liées.

Au cours du mélange entre le sucre et l'eau le nombre et la nature des molécules ne changent pas.



L'eau s'évapore, elle est à l'état gazeux.

Les molécules du gaz sont désordonnées et

éloignées. Elles sont animées de mouvements désordonnés

rapides. Le nombre de molécules ne changent pas au cours de l'évaporation. Au cours de la transformation physique la nature des molécules ne changent pas



Quand l'eau s'évapore, le sucre quant à lui ne s'évapore pas mais passe de l'état liquide à l'état

solide. A l'état solide les molécules sont ordonnées

immobiles les unes par rapport aux autres. Lors d'une

transformation physique le nombre et la nature des molécules ne changent pas.