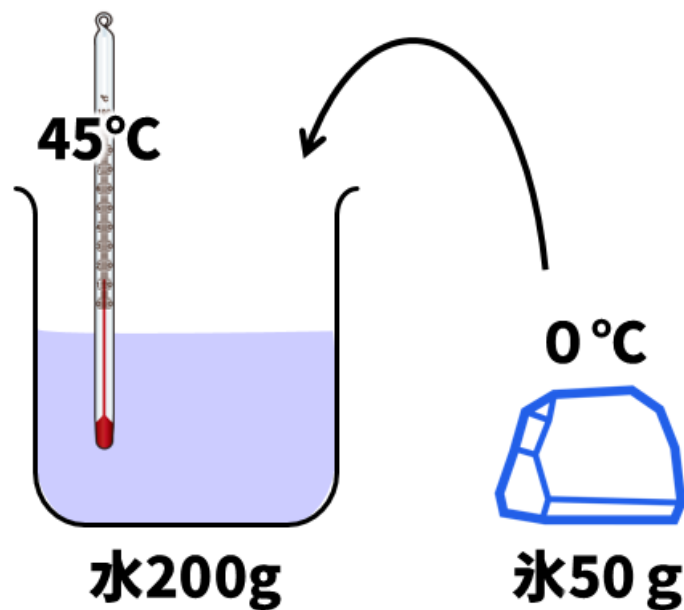


水と氷の温度変化

下の図のように、 0°C の氷 50g と 45°C の水 200g を混ぜ合わせると、何 $^{\circ}\text{C}$ の水になるか。ただし、 80g の水を 1°C 上げる熱で、 0°C の氷 1g を 0°C の水 1g に変えることができるものとし、熱は容器に吸収されたり、容器の外に逃げたりしないものとする。



解答欄