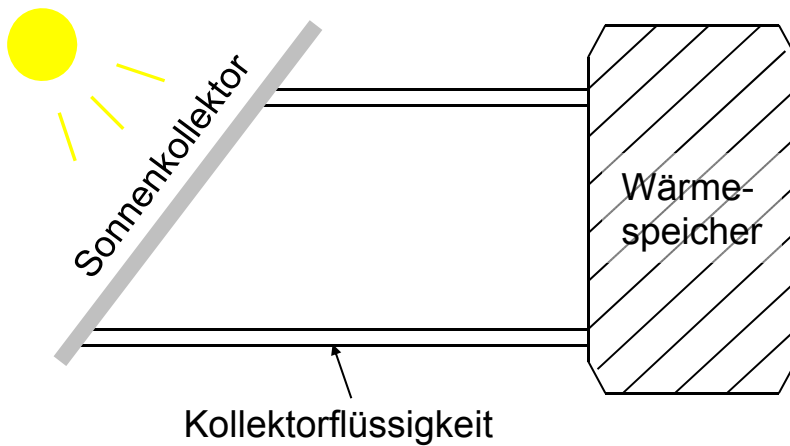
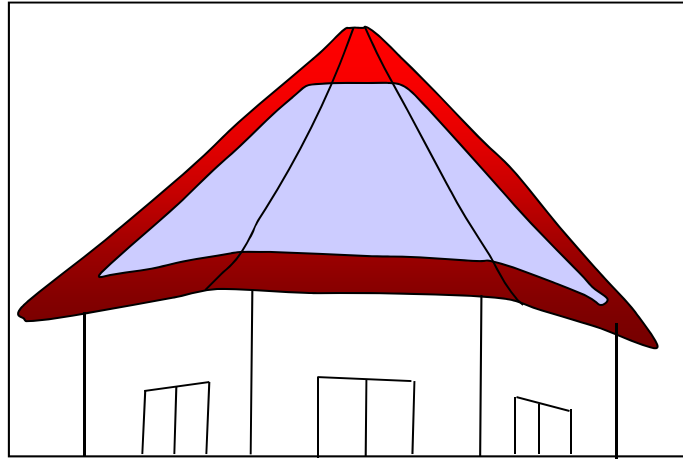


	Bestimmung der spezifischen Wärmekapazität	Fach:
		Name:
		Klasse:
		Datum:



Welcher Stoff kann besonders gut die erhaltene Wärmemenge speichern?



Wärmemenge = spezifische Wärmekapazität · Masse · Temperaturänderung

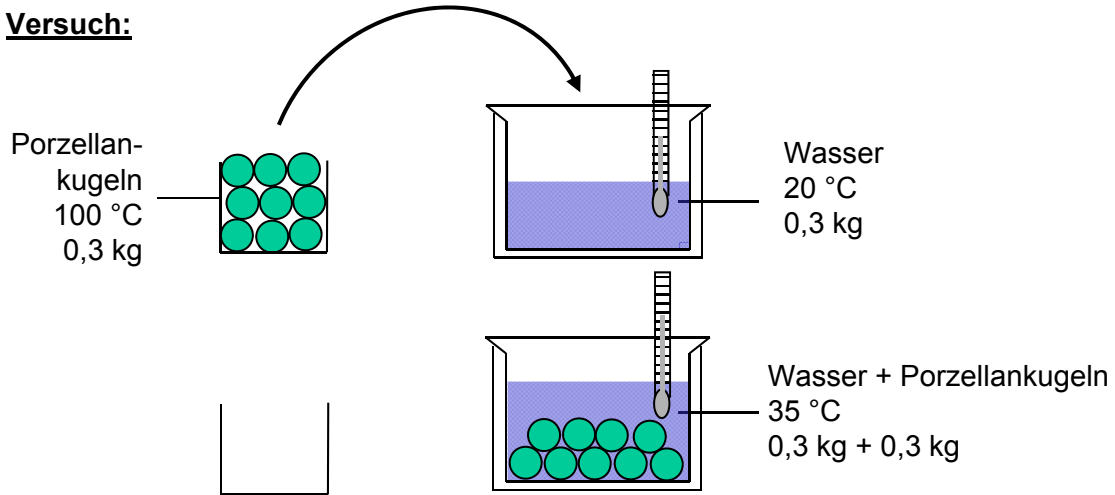
$$Q = c \cdot m \cdot \Delta \vartheta$$



Bestimmung der
spezifischen Wärmekapazität

	Bestimmung der spezifischen Wärmekapazität	Fach:
		Name:
		Klasse:
		Datum:

Versuch:



Benötigte Größen: Spezifische Wärmekapazität von Wasser: $4,19 \text{ kJ} / (\text{kg} \cdot \text{K})$
(die Erwärmung des Gefäßes wird vernachlässigt *)

* Bei jedem Mischvorgang in einem Gefäß wird ein Teil der Wärme an das Gefäß abgegeben. Relativ gering ist die Wärmeabgabe, wenn man den Mischvorgang in einem Kalorimeter (Isoliergefäß) durchführt.

Die von den **Porzellankugeln**
abgegebene Wärmemenge:

Die vom **Wasser**
aufgenommene Wärmemenge: