Als0,1 kg van metaal A van 52, in 0,3 kg van een vloeistof B van 10 wordt gebracht, is de eindtemperatuur 16. Neem aan dat alle van toepassing zijnde soortelijke warmtes niet afhangen van temperaturen en dat er geen warmteverlies optreedt. Wat wordt de eindtemperatuur als 0,2 kg van metaal A van 60 in 0,5 kg vloeistof B van 12 wordt gebracht? Warmtecapaciteit is de energie die nodig is om 1 gram stof 1in temperatuur te laten stijgen.

1. 42
2. 36
3. 28
4. 20

Antwoord: D

Opgenomen warmte door vloeistof=Afgestane warmte door metaal

Proef 1: CBx0,3x(16-10) = CAx0,1x(52-16) dus CB=2.CA

Proef 2: CBx0,5x(T-12) = CAx0,2x(60-T)

Na substitutie: T=20 0C