Nama:

Kelas:

Kerjakanlah soal berikut ini !

Dalam kalorimeter direaksikan 100 mL larutan NaOH 1M dengan 100 mL larutan HCl 1M. Ternyata suhu naik dari 29oC menjadi 37,5 oC. Jika kalor jenis larutan sebesar 4,2 J/gK dan massa jenis larutan dianggap 1g/mL. Tentukan perubahan entalpinya !

Pilih jawaban yang tepat dengan klik ikon dibawah inii

Beri alasannya (perhitungan):

m =.....

c =.....

Δt =.....

mol =.....

$$\Delta H = - \text{"}m.c.\Delta t\text{"} / mol$$

LIVEWORKSHEETS