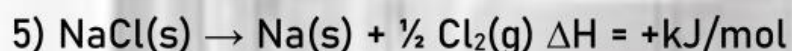
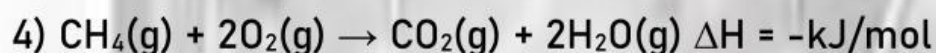
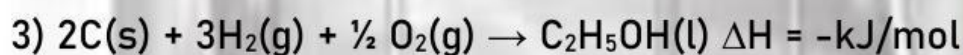
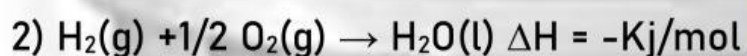


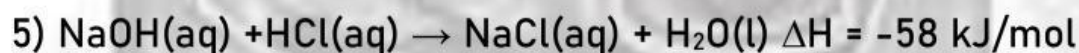
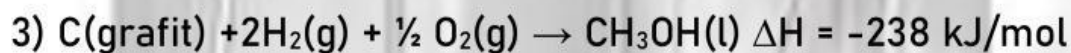
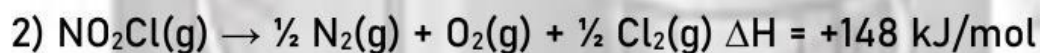
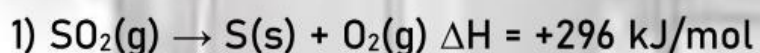
LKPD JENIS-JENIS PERUBAHAN ENTALPI, TERMOKIMIA DAN KALORIMETER PERSAMAAN

1. Perhatikan persamaan reaksi termokimia berikut!

Termasuk jenis perubahan entalpi apakah persamaan termokimia di bawah ini (Tuliskan dengan huruf kecil c, d, f dst)



2. Termasuk Jenis perubahan entalpi apakah persamaan Termokimia di bawah ini!



3. Suatu Bahan bakar mempunyai perubahan entalpi pembakaran sebesar 5.460 kJ/mol. Jika 5,7 gram bahan bakar ($M_r = 114$) tersebut dibakar, entalpi pembakaran yang dihasilkan adalah....

Diketahui :

$$\Delta H = \boxed{} \text{ kJ/mol}$$

$$\text{Massa} = \boxed{} \text{ gram}$$

$$\text{Ditanya : } \boxed{}$$

Jawab :

$$\text{Mol} = \frac{\text{Massa}}{M_r}$$

$$= \boxed{}$$

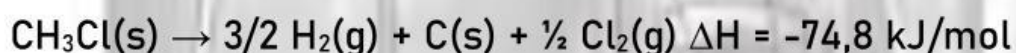
$$= \boxed{}$$

$$\Delta H = \text{mol} \times \Delta H$$

$$= \boxed{}$$

$$= \boxed{} \text{ kJ}$$

4. Diketahui Reaksi :



Perubahan entalpi yang menyertai pembentukan 2 mol CH_3Cl adalah

Diketahui:

$$\Delta H = \text{[]} \text{ kJ/mol}$$

Mol =

Ditanya:

Jawab:

$$\Delta H =$$

=

=

kJ

5. Larutan NaOH 1 M sebanyak 100 cm³ direaksikan dengan 100 cm³ larutan HCl 1 M dalam sebuah bejana. Tercatat suhu naik dari 29 °C menjadi 37 °C. Jika larutan dianggap sama dengan air, kalor jenis air = 4,2 J/gK, massa jenis air = 1 g/mL, perubahan entalpi reaksi (ΔH) netralisasi adalah

Diketahui : V NaOH =

mL

M NaOH =

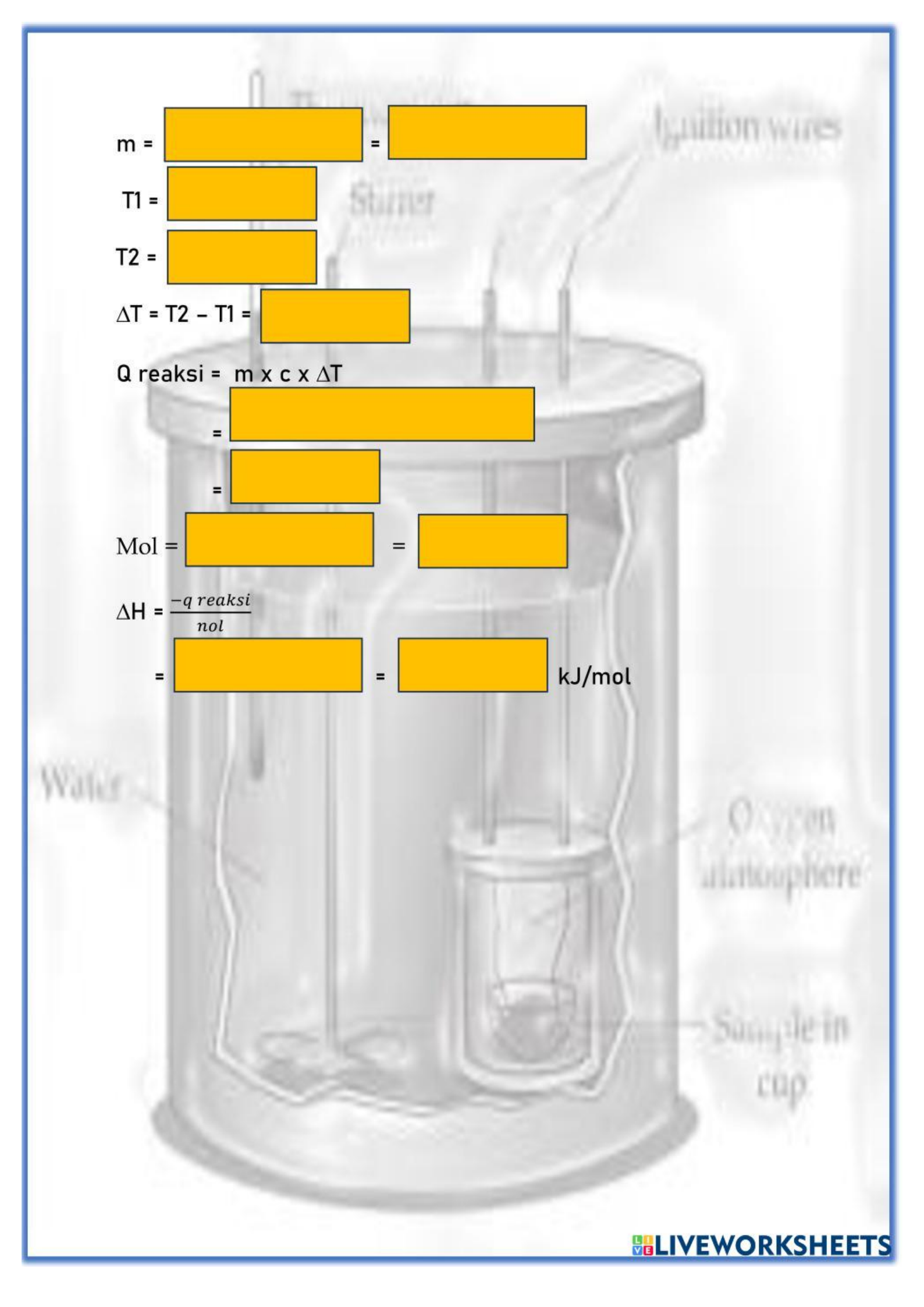
M

V HCl =

mL

M HCl =

M



$m = \text{[]} = \text{[]}$

$T_1 = \text{[]}$

$T_2 = \text{[]}$

$\Delta T = T_2 - T_1 = \text{[]}$

$Q_{\text{reaksi}} = m \times c \times \Delta T$

$= \text{[]}$

$= \text{[]}$

$\text{Mol} = \text{[]} = \text{[]}$

$\Delta H = \frac{-q_{\text{reaksi}}}{\text{mol}}$

$= \text{[]} = \text{[]} \text{ kJ/mol}$