

# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

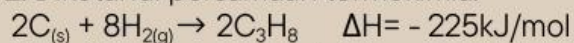
NAMA :

KELOMPOK :

1. Tuliskan persamaan termokimia pembentukan  $\text{CaCO}_3$  yang membebaskan kalor sebesar 224 KJ/mol!

1

2. Diketahui persamaan termokimia:



Tentukan besarnya entalpi pembentukan standar  $\Delta H_f^\circ \text{C}_3\text{H}_8$

2

3. Tulis persamaan termokimia untuk reaksi pembentukan gas  $\text{NH}_3$ . Jika diketahui  $\Delta H_f^\circ$  nya adalah -46,19 KJ per mol. Kemudian tuliskan pula persamaan termokimia untuk pembentukan 3 mol gas  $\text{NH}_3$

3

4. Larutan  $\text{NaHCO}_3$  (baking soda) beraksi dengan larutan asam klorida menghasilkan natrium klorida, air, dan gas karbon dioksida. Reaksi menyerap kalor sebesar 11,8 KJ pada tekanan tetap untuk setiap mol baking soda. Tuliskan persamaan termokimia untuk reaksi tersebut.

4