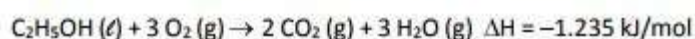
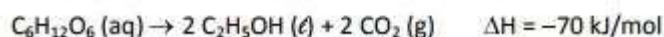
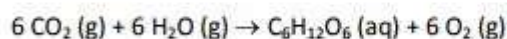


A energia liberada na combustão do etanol de cana-de-açúcar pode ser considerada advinda da energia solar, uma vez que a primeira etapa para a produção do etanol é a fotossíntese. As transformações envolvidas na produção e no uso do etanol combustível são representadas pelas seguintes equações químicas:



Com base nessas informações, podemos afirmar que o valor de ΔH para a reação de fotossíntese é

- (A) -1.305 kJ/mol .
- (B) $+1.305 \text{ kJ/mol}$.
- (C) $+2.400 \text{ kJ/mol}$.
- (D) -2.540 kJ/mol .
- (E) $+2.540 \text{ kJ/mol}$.

Alternativa
Correta

E

Curso e
Colégio

OFICINA
DO ESTUDANTE

Invertendo a primeira equação e multiplicando a segunda por 2, e usando a Lei de Hess, temos:

