De verbrandingswarmte van fructose C6H12O6 is $ -2812 \frac{kJ}{mol}$.

Als de massa van een verse appel 86 g is en voor 12 massa-% uit fructose bestaat, wat is dan de calorische (verbrandings)waarde die de fructose bijdraagt aan de appel?

(De relatieve atoommassa's zijn C = 12 , H = 1,0 , O = 16 ;
1 cal = 4,184 J)

A. 38,5 kcal

B. 53,3 kcal

C. 161,2 kcal

D. 226,8 kcal

**Answer: A**