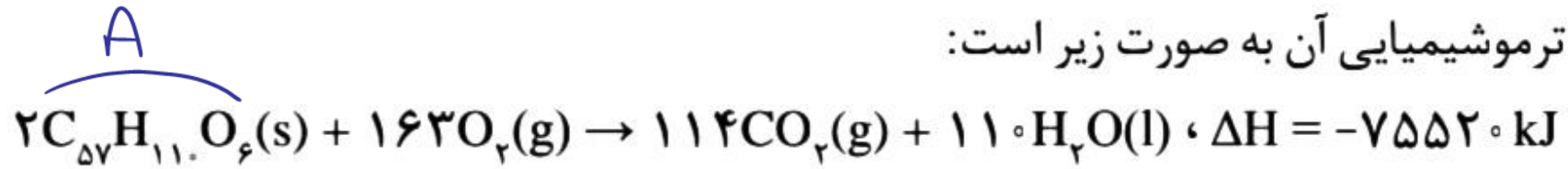


# تمرینات دوره ای فصل ۲ شیمی یازدهم



۲- چربی ذخیره شده در کوهان شتر هنگام اکسایش افزون بر آب مورد نیاز، انرژی لازم برای فعالیت‌های جانور را نیز تأمین می‌کند. واکنش ترموشیمیایی آن به صورت زیر است:



حساب کنید از اکسایش هر کیلوگرم چربی، چند کیلوژول انرژی آزاد می‌شود؟

$$Q = -4242797 \text{ kJ} \quad 1 \text{ kg}$$

$$Q \text{ (kJ)}? = 1 \text{ kg} \times \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \times \frac{1 \text{ mol}}{190 \text{ g}} \times \frac{75520 \text{ kJ}}{2 \text{ mol}} = 4242797 \text{ kJ}$$

$$C_{27}H_{110}O_6 : 27(12) + 110(1) + 6(16) = 190 \text{ g/mol}$$

