Assegna i nomi IUPAC ai seguenti alcani.

Per assegnare il nome agli alcani, occorre individuare la catena più lunga di atomi di carbonio, che è numerata a partire dall'estremità che permette di assegnare il numero più basso al sostituente incontrato per primo. I sostituenti (mostrati di seguito nei riquadri) sono identificati e posizionati in ordine alfabetico davanti al nome della catena base dell'alcano. I prefissi come di, tri, sec e ter non sono considerati nello stabilire l'ordine alfabetico, mentre il prefisso iso (come in isopropil) è incluso.

(a)
$$\frac{1}{2}$$
 metile $\frac{2}{3}$ isopropile $\frac{4}{6}$ $\frac{4}{7}$ $\frac{5}{8}$

5-isopropil-2-metilottano

4-isopropil-4-propilottano

4-etil-2,3-dimetileptano

4,6-diisopropil-2-metilnonano