

5. Scrivi le formule dei seguenti composti ed assegna il nome IUPAC corretto
- 1,3-dimetilciclopropano
 - 1-metil-2,4-diclorocicloesano
 - 2,3-dibromopropano
 - 2-etil-1-propene

6. Disponi i seguenti alcani in ordine crescente di punto di ebollizione
- 2-metilesano
 - 3,3-dimetilpentano
 - 2-metileptano
 - n-esano
 - n-eptano

7. Indicare il numero di moli di ossigeno molecolare necessarie per bruciare una mole di propano ammettendo che la reazione del C_3H_8 con O_2 (combustione) avvenga in modo completo.

Completa la seguente tabella

	FORMULA GENERALE	SUFFISSO	TIPI DI LEGAMI	PROPRIETA' FISICHE	PROPRIETA' CHIMICHE	REAZIONI	TIPI DI ISOMERIA
ALCANI							
ALCHENI							
ALCHINE							