

## ESERCIZIO 1.

Un composto organico il cui peso molecolare è 98.96 g/mol è costituito dal 24.0 % in peso di carbonio ( C ), 71.0 % di cloro (Cl) e 4.05 % di idrogeno ( H ).

Si calcoli la formula molecolare del composto.

## ESERCIZIO 2.

Data la seguente formula molecolare



si risponda alle seguenti domande:

- quanti atomi di C, F e Cl sono contenuti nella molecola?
- quali sono i loro rapporti reciproci?
- 1 mole di molecole del composto in oggetto, quante moli di C, F e Cl contiene?
- 3 moli di molecole del composto in oggetto, quante moli di C, F e Cl contengono?
- 0.750 moli di molecole del composto in oggetto, quante moli di C, F e Cl contengono?
- 0.982 g del composto in oggetto, quante moli di C, F e Cl contengono?