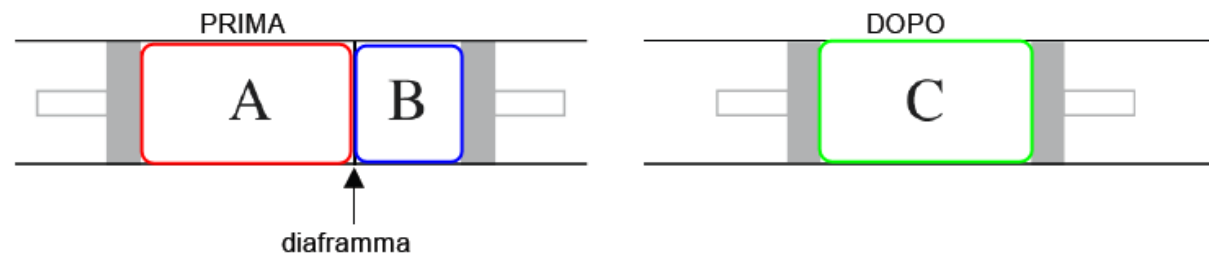


La situazione sperimentale è la seguente. Un cilindro è chiuso alle due estremità da due pistoni mobili. Un diaframma rimovibile divide il cilindro in due contenitori a tenuta. Il contenitore A contiene 2 dm^3 di diazoto, il contenitore B contiene 1 dm^3 di diossigeno. Si rimuove il diaframma e si fa avvenire la trasformazione chimica tra i due gas che reagiscono completamente producendo 2 dm^3 di una nuova sostanza.

Nel disegno che segue è raffigurata la situazione sperimentale prima e dopo la trasformazione.



1. Usando il modello particellare rappresenta le sostanze prima della trasformazione chimica (reagenti) e dopo la trasformazione chimica (prodotti).

Diazoto



Diossigeno



Nuova sostanza



2. Ora rappresenta le stesse sostanze sostituendo i simboli iconici con i rispettivi simboli chimici.

Diazoto



Diossigeno



Nuova sostanza



3. Ora scrivi lo schema della reazione chimica.