



#CONQUISTANOESTUDO ▪ SEMANA13 ▪ ETAPA2
ENSINO MÉDIO ▪ 1ª SÉRIE

QUÍMICA

Neste Guia, você vai estudar sobre reações inorgânicas.

Pág. 53 do Módulo 2

Prof. Maytson Müller

Reações inorgânicas

Com base no número de substâncias que reagem e no número de substâncias produzidas, podem-se classificar as reações inorgânicas em:

→ Reação de síntese

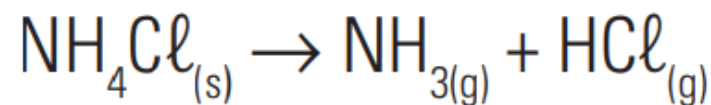
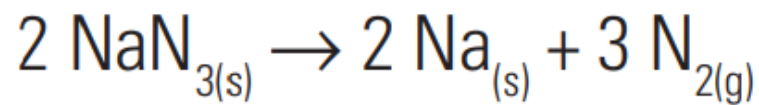
→ Reação de decomposição

→ Reação de simples troca

→ Reação de dupla troca

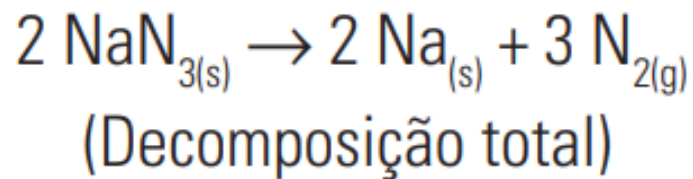
Reação de decomposição

→ Quando uma única substância reage e origina duas ou mais substâncias como PRODUTOS, chamamos de reação de decomposição ou análise.

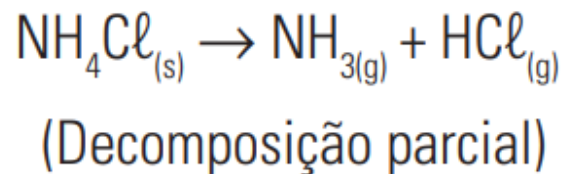


Reação de decomposição

Quando os produtos formados forem substâncias simples:
decomposição total.

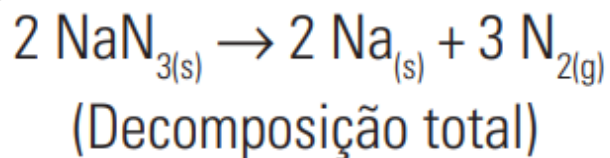


Quando pelo menos um dos produtos for uma substância composta:
decomposição parcial.



Reação de decomposição

Essa equação é a representação simplificada da reação que ocorre com o dispositivo de *airbag*.



©Shutterstock/Vereshchagin Dmitry

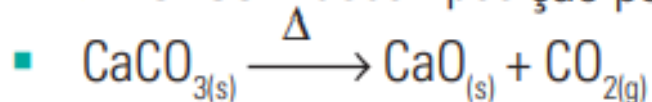


Em um *airbag* (almofada de ar), no caso de colisão, ocorre uma reação de decomposição em que a azida de sódio (NaN_3) forma um dos produtos – o gás nitrogênio – que infla o dispositivo de segurança.

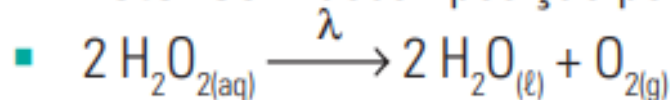
Reação de decomposição

As reações de análise podem receber nomes particulares, de acordo com o agente que provoca a reação:

- **Pirólise** – decomposição pelo calor.



- **Fotólise** – decomposição pela luz.



- **Eletrólise** – decomposição pela corrente elétrica.



Reação de decomposição

Fotólise: decomposição pela luz.

Água oxigenada

Para prevenir sua decomposição pela ação da luz, a água oxigenada não deve ser armazenada em frascos transparentes.

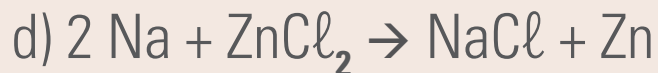
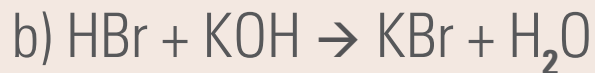


©Shutterstock/Zikg

Atividade

Assinale a única alternativa que indica uma reação de decomposição:

Essa experiência é um exemplo de:



→ Reação de decomposição

