

# Aquecimento do gel

com Paola Chaves



# Aquecimento do gel

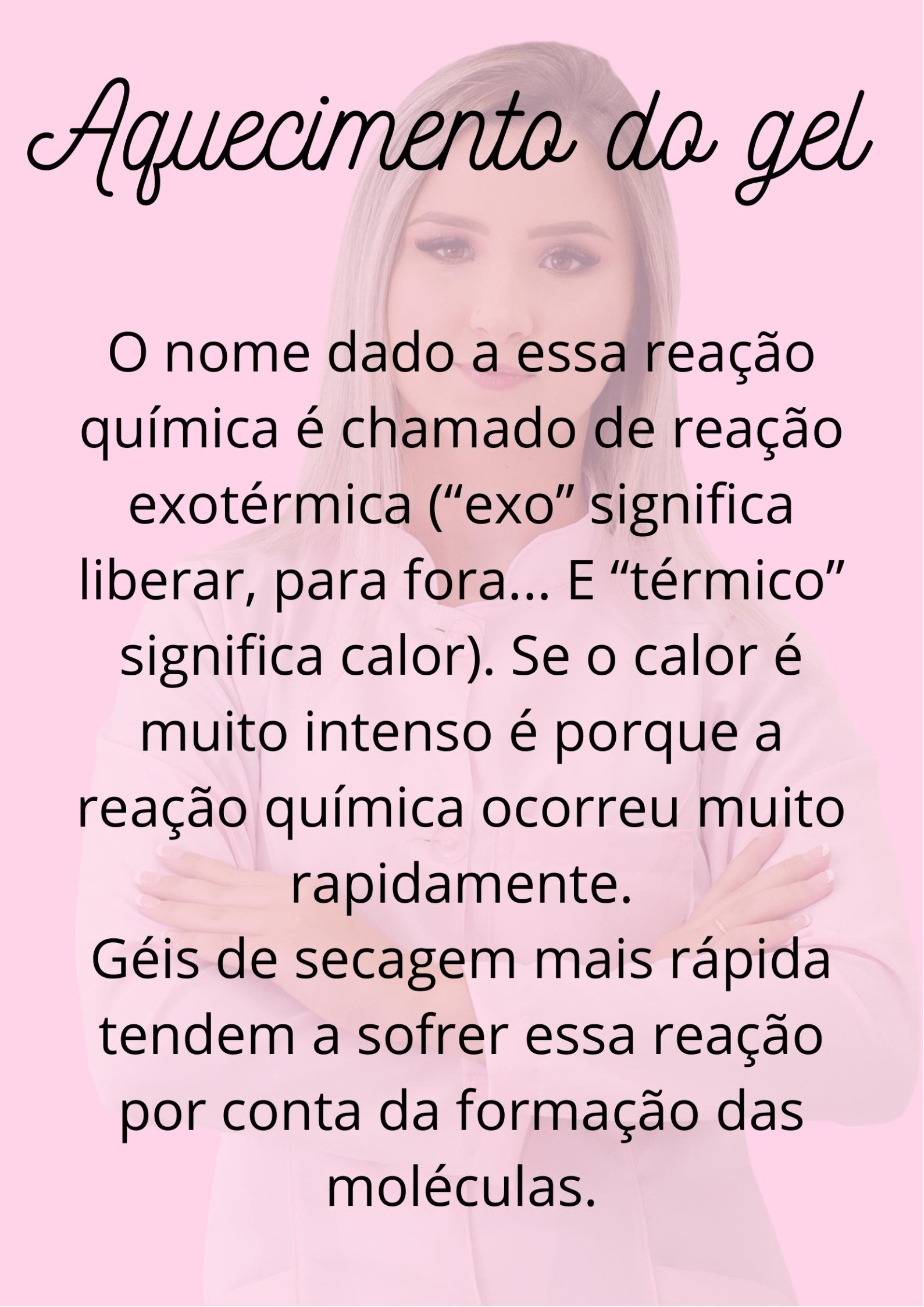
Primeiramente para que você tenha um bom entendimento é importante saber que os produtos em gel eles possuem monômeros e quando o gel é exposto a radiação ultravioleta ele sai do estado líquido e entra no estado sólido formando assim os polímeros.



Água:  
estado líquido

Gelo:  
estado sólido

# *Aquecimento do gel*

A woman with long blonde hair, wearing a white top, smiling and holding her hands near her chest.

O nome dado a essa reação química é chamado de reação exotérmica (“exo” significa liberar, para fora... E “térmico” significa calor). Se o calor é muito intenso é porque a reação química ocorreu muito rapidamente.

Géis de secagem mais rápida tendem a sofrer essa reação por conta da formação das moléculas.

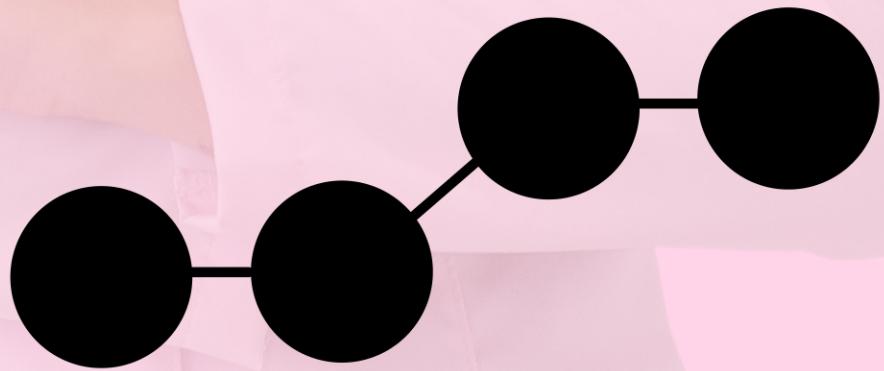
# Aquecimento do gel

Quando o gel tem secagem lenta ele acaba não esquentando nada ou muito pouco por ter um prazo mais longo de polimerização.

Quando gel tem secagem rápida as moléculas disparam rapidamente para fazer a cura do gel.



1 molécula



várias moléculas

# *Aquecimento do gel*

Para diminuir essa sensação de calor faça a seguinte coisa:

- Aplique o gel
- Leve na cabine por 1 segundo
- Retire e espere 1 segundo
- Leve na cabine novamente por 1 segundo e retire por 1 segundo.

Faça isso de 2 à 3 vezes e irá diminuir a sensação de calor;