

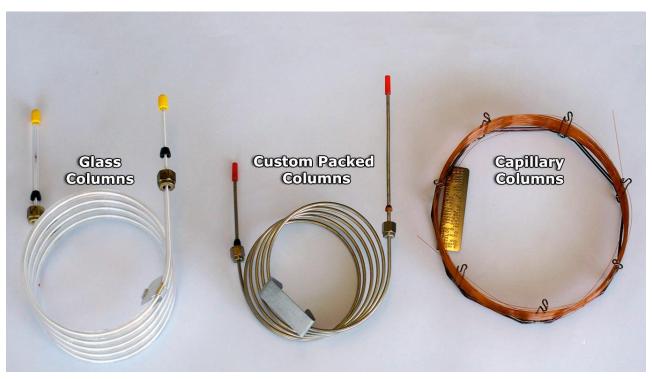
* Em CG a fase móvel <u>não</u> interage com o(s) analito(s).

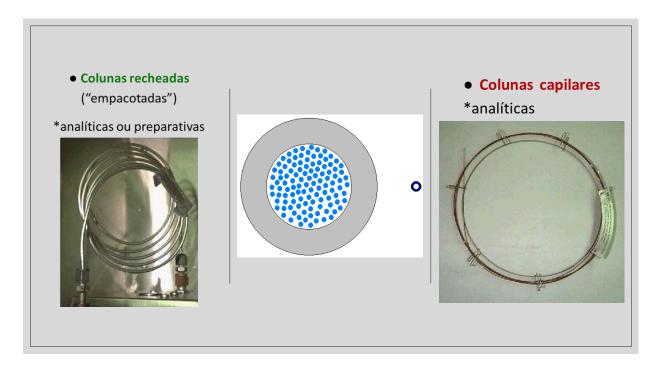
Em CG, a separação cromatográfica é afetada por:

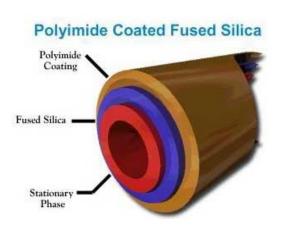
- Volatilidades dos analitos
- Temperatura da coluna
- Vazão da FM
- Interação dos analitos com a fase estacionária

3

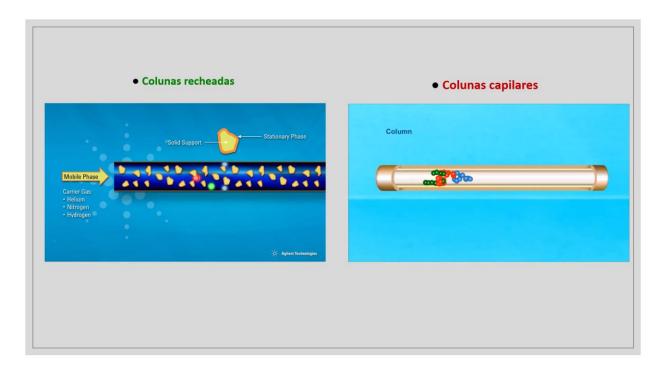
3













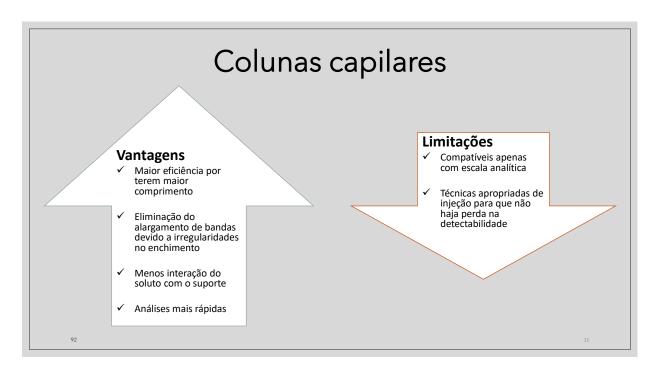
COMPARAÇÃO ENTRE AS COLUNAS RECHEADAS ANALÍTICAS E COLUNAS CAPILARES

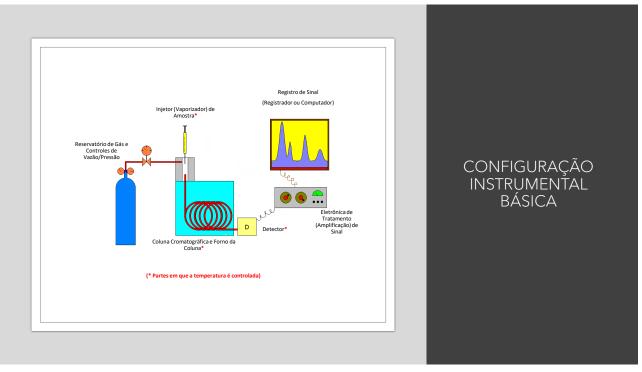
Parâmetro	Recheada analítica	Capilar
Diâmetro interno (mm)	3 - 6	0,1 - 0,5
Comprimento (m)	0,5 - 5	5 - 100
Pratos por metro	2000	3000 - 5000
Número total de pratos	1000 – 10.000	15.000 - 500.000

9

Valores típicos de H e N:	dc	d _f	Н	N
	0.10	0.25	0.081	370370
	0.25	0.25	0.156	192308
	0.32	0.32	0.200	150000
Capilares, L = 30 m →	0.32	0.50	0.228	131579
	0.32	1.00	0.294	102041
	0.32	5.00	0.435	68966
	0.53	1.00	0.426	70423
	0.53	5.00	0.683	43924
Recheadas, L = 2 m →	2.16	10%	0.549	3643
	2.16	5%	0.500	4000

Valores de **H** para colunas capilares e recheadas são <u>próximos</u>, mas como **L** para capilares é MUITO <u>maior</u>, elas são mais eficientes (<u>maior</u> **N**)











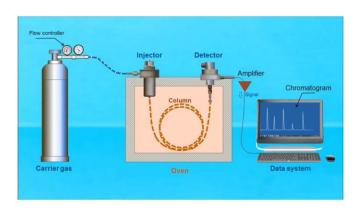














17

CROMATOGRAFIA GASOSA (CG) GAS CHROMATOGRAPHY (GC)

CG é aplicável para separação e análise de misturas cujos constituintes sejam voláteis ou volatilizáveis, isto é, que tenham PONTOS DE EBULIÇÃO de até 300°C e que sejam termicamente estáveis.

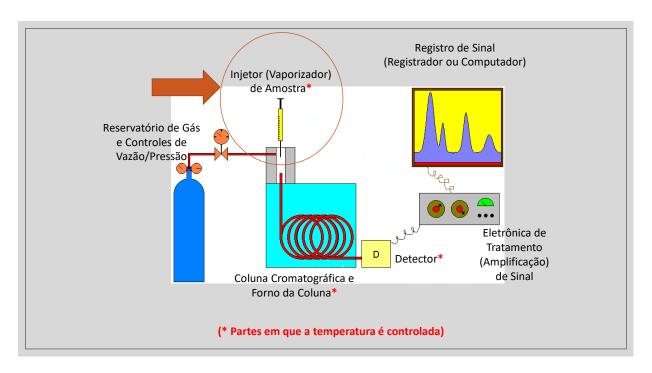
Mais empregada na separação de compostos de baixo peso molecular!

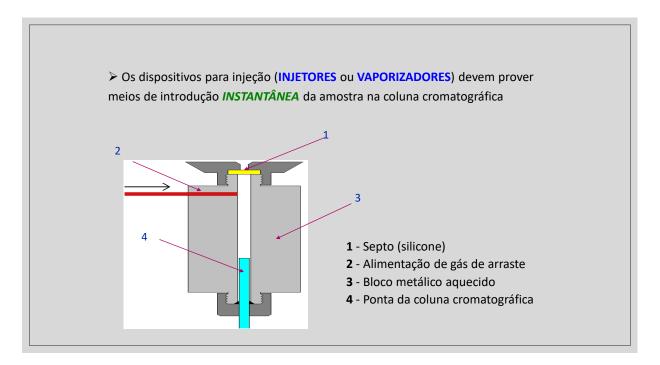
Aromas, petroquímica, farmacêutica, cosmética, agroquímica (pesticidas), química forense, etc.

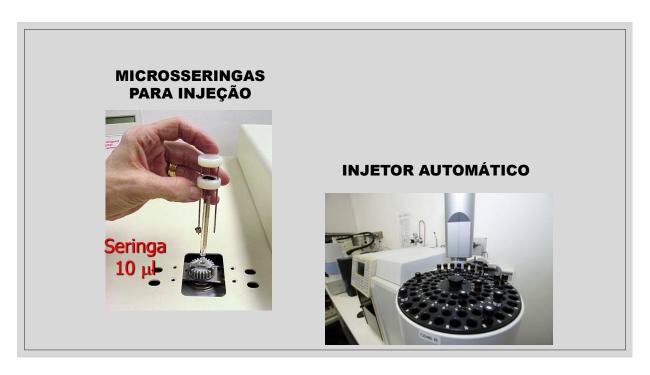
CROMATOGRAFIA GASOSA (CG) GAS CHROMATOGRAPHY (GC)

❖ DERIVAÇÃO/DERIVATIZAÇÃO

- -Aumentar a volatilidade de analitos de maior peso molecular
- -Aumentar a estabilidade térmica do analito
- -Melhorar a resposta do soluto a certos detectores
- -Melhorar a separação do soluto de interesse de outros componentes da amostra







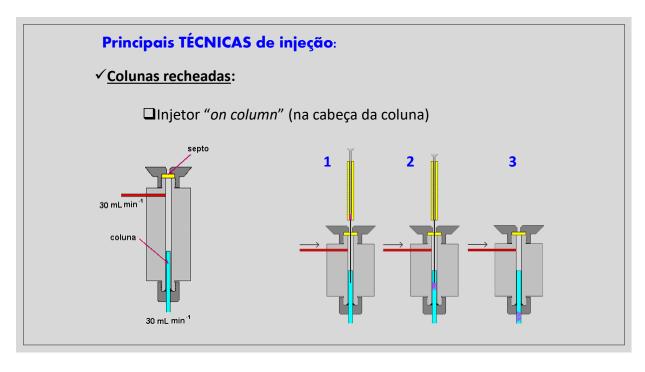
Principais TÉCNICAS de injeção:

✓ Colunas recheadas:

□Injetor "on column" (na cabeça da coluna)

✓ Colunas capilares:

□Injetor com e sem divisor de fluxo ("split"/ "splitless")

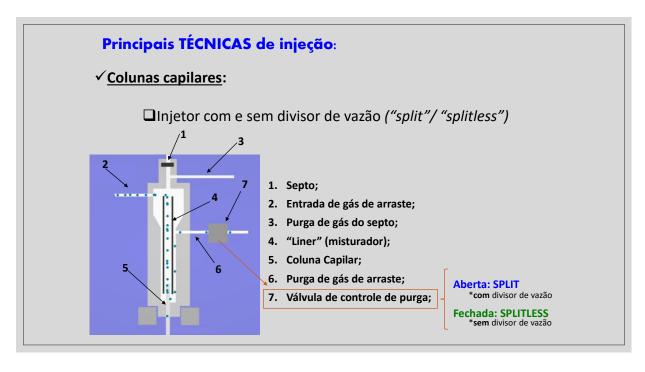


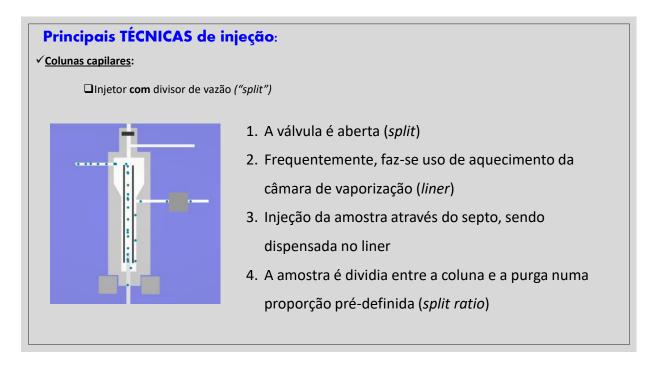
Principais TÉCNICAS de injeção:

- ✓ Colunas recheadas:
 - □Injetor "on column" (na cabeça da coluna)
- Para amostras com analitos instáveis a temperaturas acima do ponto de ebulição.
- Não é compatível com todo tipo de coluna.
- Rápida contaminação da coluna por compostos não voláteis.

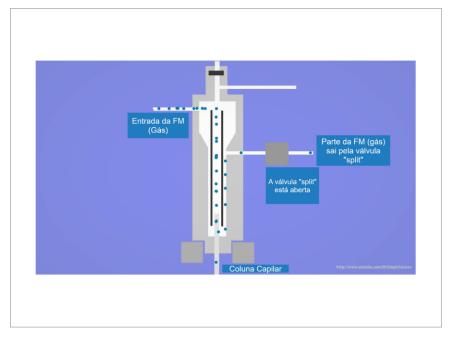




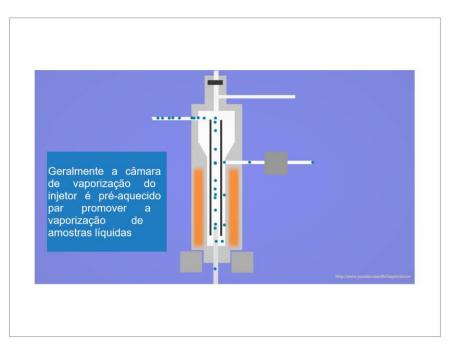




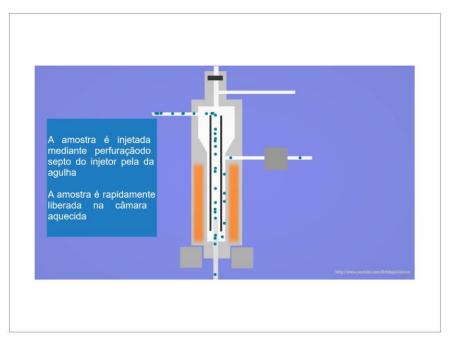












Principais TÉCNICAS de injeção:

✓ Colunas capilares:

□Injetor **com** divisor de vazão ("split")

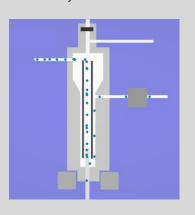
- Utilizada para amostras concentradas (> 0,1%).
- Menor sensibilidade (boa parte da amostra é desprezada).
- Divisão da amostra raramente é uniforme (fração purgada dos constituintes menos voláteis é sempre menor).
- Ajuste da razão de divisão é mais uma fonte de erros.

33

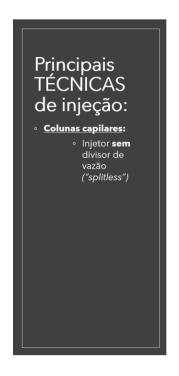
Principais TÉCNICAS de injeção:

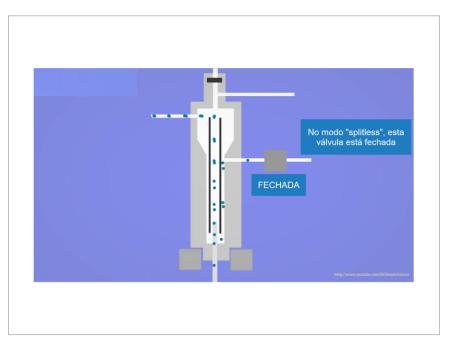
✓ Colunas capilares:

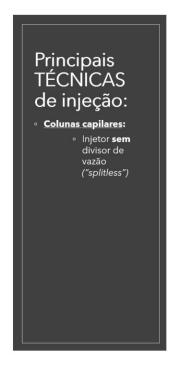
□Injetor **sem** divisor de vazão ("splitless")

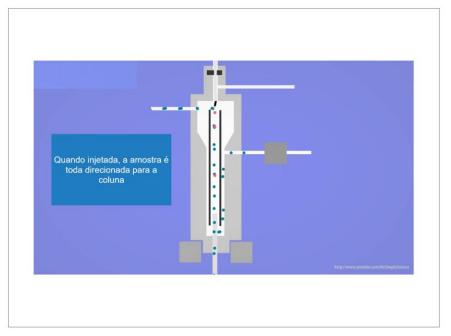


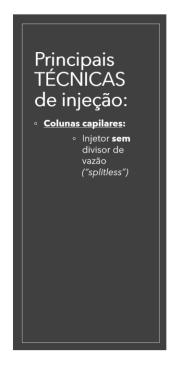
- 1. A válvula é fechada (splitless)
- 2. A amostra é toda injetada para a coluna
- 3. 10 a 30 s após a injeção, a válvula é aberta para limpeza do injetor (*splitless time*)

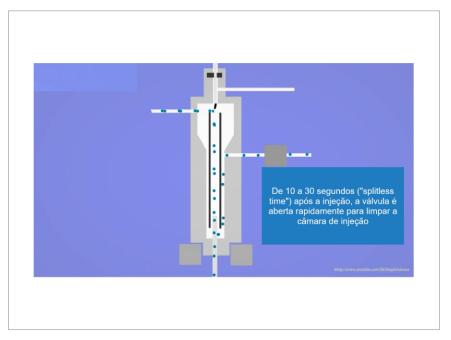












Principais TÉCNICAS de injeção:

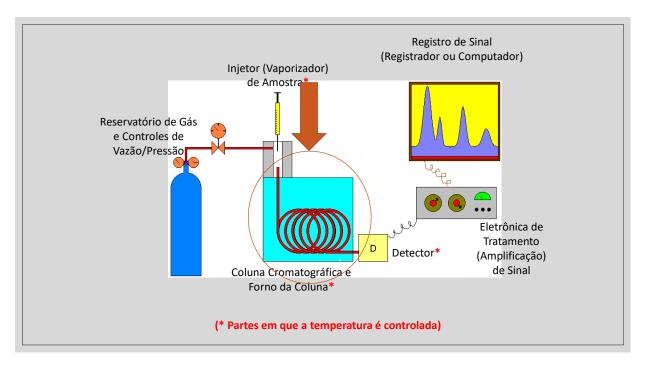
✓ Colunas capilares:

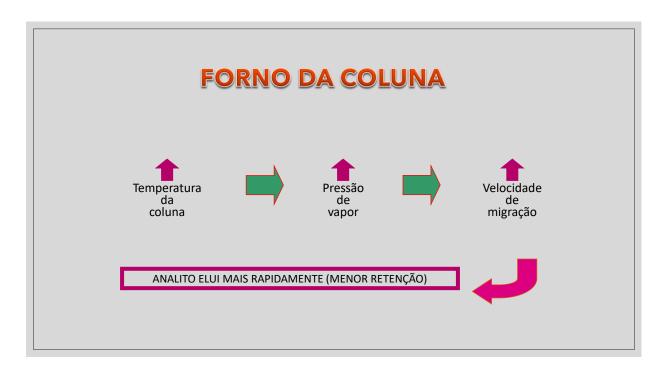
□Injetor <u>sem</u> divisor de fluxo ("<u>splitless</u>")

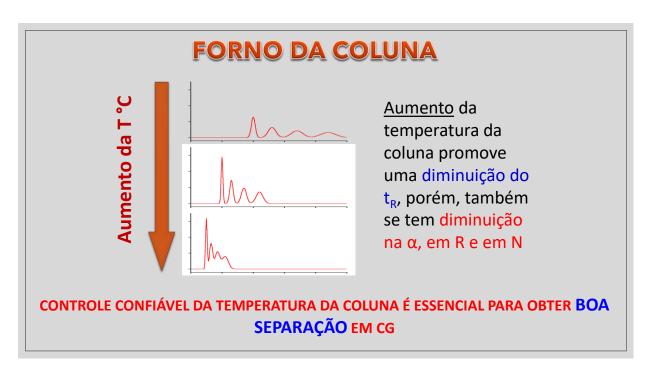
- Utilizada para amostras em baixas concentrações.
- Empregado para amostras semi-voláteis.

CROMATOGRAFIA GASOSA (CG) GAS CHROMATOGRAPHY (GC)

- •Separação ocorre devido à interação diferencial do soluto com a fase estacionária e devido a volatilidade
- Fase móvel é inerte, não interage com a amostra
 - ☐ Cromatografia gás-sólido fase estacionária sólida
 - ☐ Cromatografia gás-líquido fase estacionária líquida





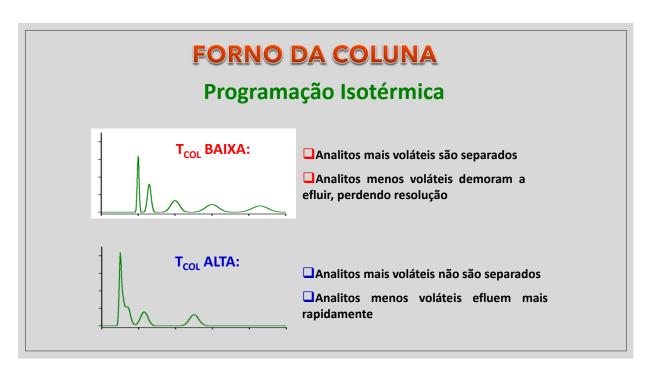


FORNO DA COLUNA

Programação Isotérmica

>É aquela em que <u>não</u> há uma variação programada da temperatura ao longo de uma corrida cromatográfica

> Empregada em análises de misturas menos complexas, cujos componentes apresentam volatilidades significativamente diferentes



FORNO DA COLUNA

Programação Linear de Temperatura

- >A temperatura do forno pode ser variada linearmente durante a separação
- ➤ Consegue-se boa separação dos componentes da amostra em menor tempo

45

FORNO DA COLUNA

Programação Linear de Temperatura

Parâmetros de uma programação de temperatura:

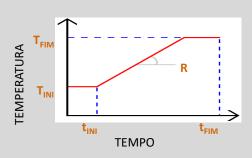
T_{INI} Temperatura Inicial

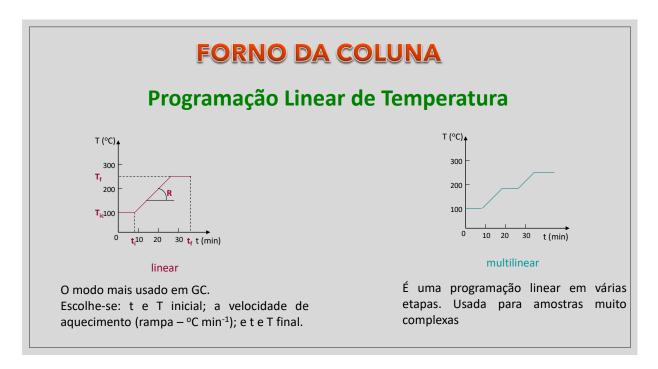
T_{FIM} Temperatura Final

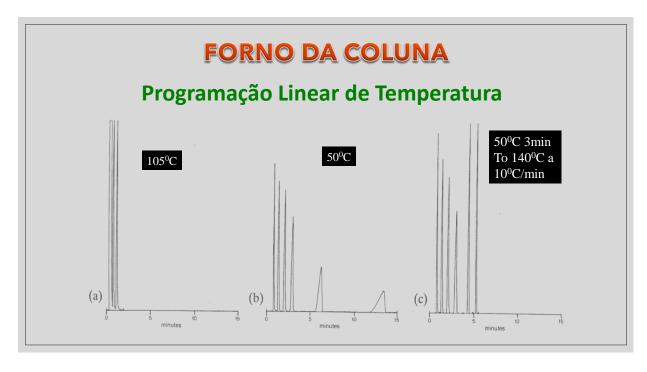
t_{INI} Tempo Isotérmico Inicial

t_{FIM} Tempo Final do Programa

R Velocidade de Aquecimento







Detectores

CARACTERÍSTICAS DESEJADAS:

- Adequada detectabilidade
- ❖ Boa estabilidade e reprodutibilidade
- ❖Ampla faixa linear
- ❖ Estabilidade térmica até 400 °C

Existem dezenas de detectores que podem ser empregado com CG. Apresentaremos apenas 3 deles, os quais respondem à grande maior parte das aplicações analíticas.

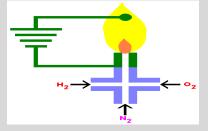
- A. Detector por Ionização de Chamas (DIC) Flame Ionization Detector (FID)
- B. Detector por Captura de Elétrons (DCE) Electron Capture Detector (ECD)
- C. Espectrômetro de Massas (EM) Mass Spectrometry (MS)

49

A. Detector por Ionização de Chamas

PRINCÍPIO Formação de íons quando um composto orgânico é queimado em uma chama de hidrogênio e oxigênio

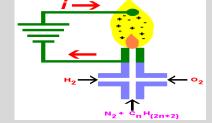
O eluente da coluna é misturado com H₂ e O₂ e queimado.



A. Detector por Ionização de Chamas

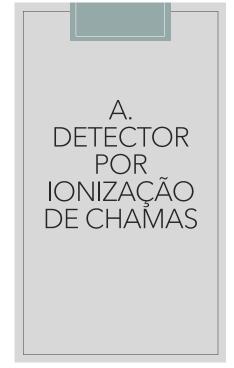
PRINCÍPIO Formação de íons quando um composto orgânico é queimado em uma chama de hidrogênio e oxigênio

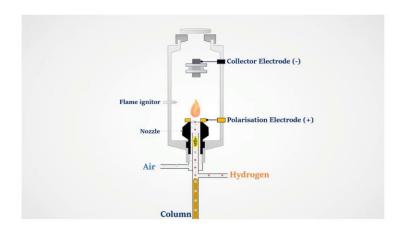
Composto orgânico elui e na sua queima são formados íons; a chama passa a conduzir corrente elétrica

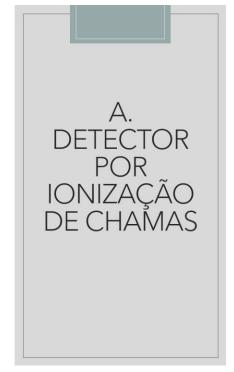


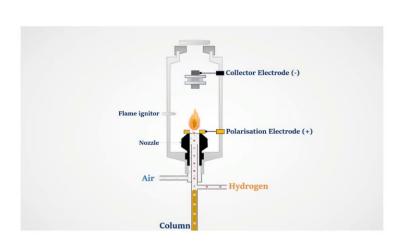
SELETIVIDADE Seletivo para substâncias que contém ligações C-H em sua estrutura química.

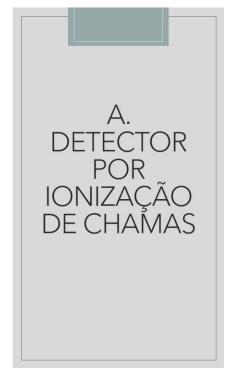


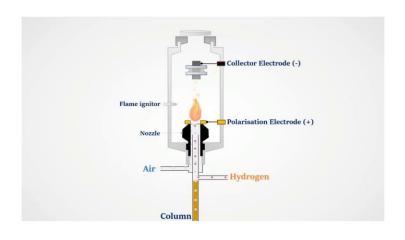


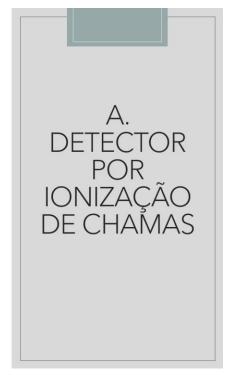


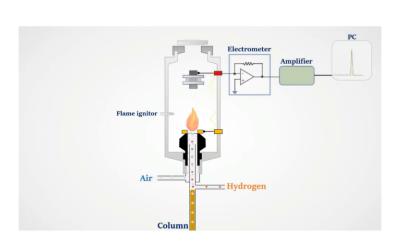














B. Detector por Captura de Elétrons

PRINCÍPIO Supressão de um fluxo de elétrons lentos (termais) causada pela sua absorção por espécies eletrofílicas

√Gás de arraste é ionizado por partículas β emitidas por uma fonte radioativa

$$\beta + N_2 \rightarrow N_2^+ + e^-$$

✓ Os elétrons gerados são capturados pelo ânodo, gerando uma corrente

✓ Solutos contendo grupos eletrofílicos capturam esses elétrons, diminuindo a corrente

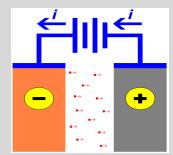
$$AB + e^- \rightarrow AB^-$$

57

B. Detector por Captura de Elétrons

PRINCÍPIO Supressão de um fluxo de elétrons lentos (termais) causada pela sua absorção por espécies eletrofílicas (eletronegativas)

Um fluxo contínuo de eletrons lentos é estabelecido entre um anôdo (fonte radioativa β -emissora) e um catodo.

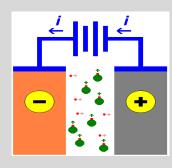


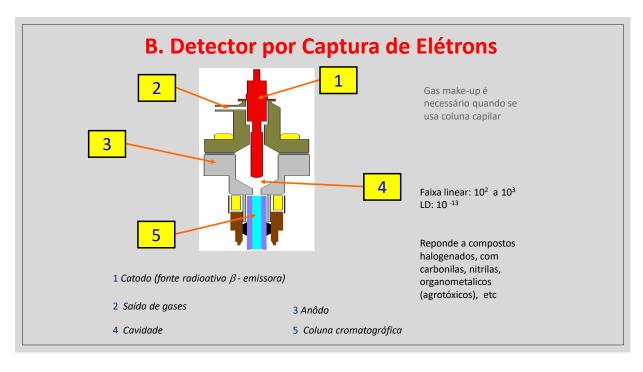
Gases de arraste compatíveis: N₂ ou Ar com 5% CH₄

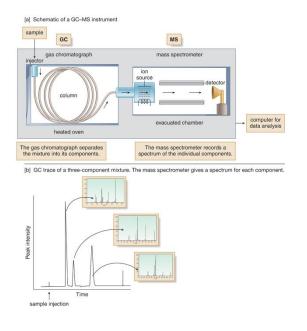
B. Detector por Captura de Elétrons

PRINCÍPIO Supressão de um fluxo de elétrons lentos (termais) causada pela sua absorção por espécies eletrofílicas (eletronegativas)

Na passagem de uma substância eletrofílica alguns eletrons são absorvidos, resultando uma supressão de corrente elétrica.









COMPARAÇÃO: GC vs HPLC

Parâmetro	GC	HPLC
FM	Gás inerte	Líquida
FE	Líquida ou sólida	Líquida ou sólida
Comprimento da coluna	1 a 100 m	Até 30 cm
Amostras	Gás ou líquido	Líquido
Número de Pratos Teóricos (Eficiência: N)	2.000 a 3.000.000	500 a 25.000