FRENTE

1 / 12

O que é a destilação fracionada?

FRENTE

2 / 12

O que faz o cracking?

FRENTE

3 / 12

O que é uma fração do crude?

FRENTE

4 / 12

Como se nomeia um composto orgânico?

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

VERSO

1

A separação física do crude em frações com diferentes pontos de ebulição, numa coluna com gradiente térmico (quente em baixo, frio em cima).

VERSO

2

Reação que quebra hidrocarbonetos pesados em moléculas mais pequenas (temperatura elevada e catalisador), produzindo alquenos e mais gasolina.

VERSO

3

Conjunto de hidrocarbonetos com intervalo de ebulição aproximado (ex.: gasolina 60–120 °C) — é sempre uma mistura, nunca um composto puro.

VERSO

4

Prefixo = nº de carbonos (met-, et-, prop-, but-…) + sufixo da classe (-ano, -eno, -ol), com o grupo funcional a completar o nome.

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

FRENTE

5 / 12

O que diz a equação de estado dos gases ideais?

FRENTE

6 / 12

O que é a massa volúmica de um gás?

FRENTE

7 / 12

O que é a chuva ácida?

FRENTE

8 / 12

Em que consiste o efeito de estufa?

VERSO

5

PV = nRT — liga pressão, volume, quantidade de matéria e temperatura; usa Pa, m³ e kelvin, com R = 8,314 $J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1}$.

VERSO

6

$\rho = m/V = M \cdot P/(R \cdot T)$: cresce com a massa molar e com a pressão e diminui quando a temperatura sobe.

VERSO

7

Precipitação ácida formada por SO_x e NO_x dissolvidos na água ($SO_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_3$) — corrói calcário, mármore e metais.

VERSO

8

Certos gases retêm a radiação infravermelha emitida pela superfície e aquecem a baixa atmosfera — CO_2, CH_4 e vapor de água reforçam-no.

© 2026 Estudantices

FRENTE

9 / 12

O que é a entalpia padrão de formação?

FRENTE

10 / 12

O que é a entalpia padrão de combustão?

FRENTE

11 / 12

O que afirma a lei de Hess?

FRENTE

12 / 12

O que é o poder energético de um combustível?

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices

VERSO

9

ΔfH°: variação de entalpia na formação de 1 mol a partir dos elementos em estado padrão — e vale 0 para os elementos puros.

VERSO

10

ΔcH°: variação de entalpia na combustão completa de 1 mol (C → CO_2 e H → H_2O) — negativa nos combustíveis.

VERSO

11

O ΔH depende só do estado inicial e final: reverter uma equação troca o sinal de ΔH; multiplicar a equação multiplica ΔH.

VERSO

12

Energia libertada por unidade de massa na combustão (ΔcH ÷ M): H_2 ≈ 142,9 > CH_4 ≈ 55,6 > gasolina ≈ 46 kJ/g.

© 2026 Estudantices

© 2026 Estudantices