

Motores Térmicos

8° Semestre

4° ano

Aula 4 – Tipos de Combustíveis e Combustão

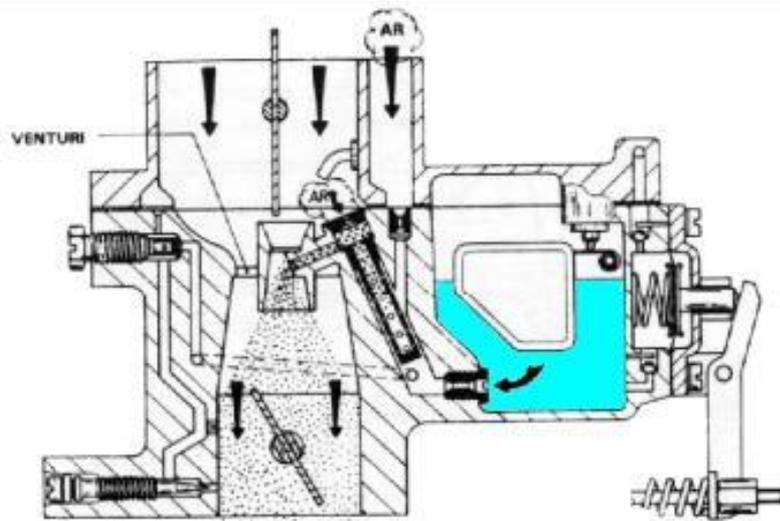
- ▶ Caracterização das Chamas;
- ▶ Modelo de Gás ideal;
- ▶ Composição do ar e dos Combustíveis;
- ▶ Combustão;
- ▶ Propriedades dos Gases de Escape.

4.1 Caracterização das chamas

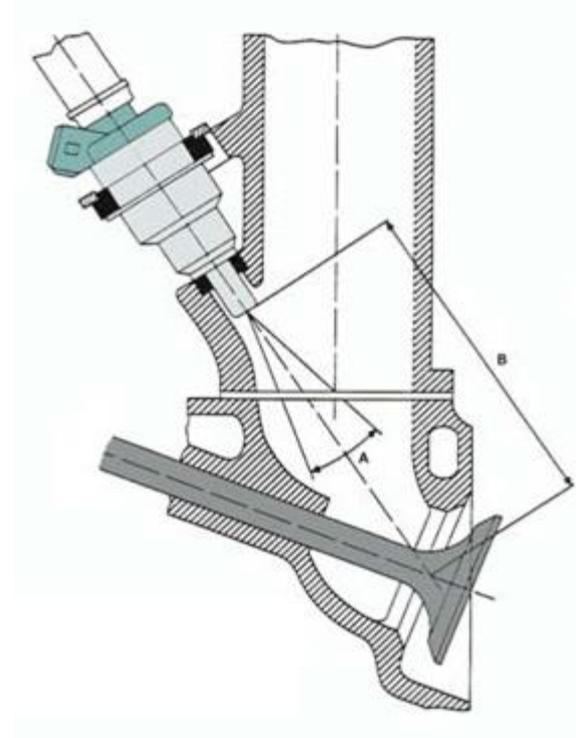
- ▶ A combustão da mistura ar-combustível no interior do cilindro é um dos processos que controla a potência, rendimento e as emissões dos motores.
- ▶ O processo de combustão é diferente nos dois tipos principais de motores:
 - ▶ No motor do **ciclo Otto** o combustível e o ar são misturados no sistema de admissão, depois esta mistura é comprimida e por meio de uma descarga eléctrica inicia-se o processo de combustão. A chama desenvolve-se desde o núcleo criado pela descarga eléctrica e propaga-se pelo cilindro até as paredes da câmara de combustão. Nas paredes a chama é extinta sob a forma de transmissão de calor e a destruição dos espécimes activos nas paredes torna-se o processo mais dominante.

4.1 Caracterização das chamas

▶ Carburação



▶ Injeção

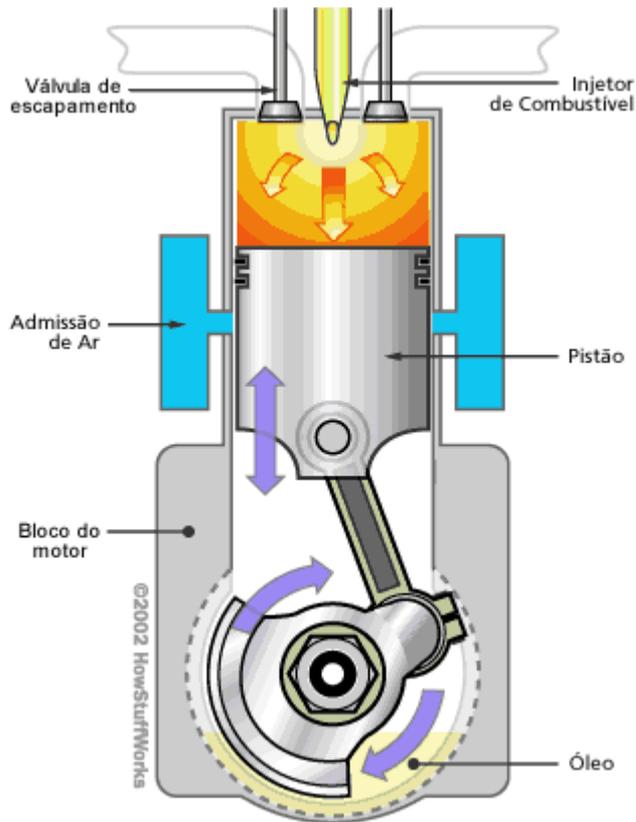


4.1 Caracterização das chamas

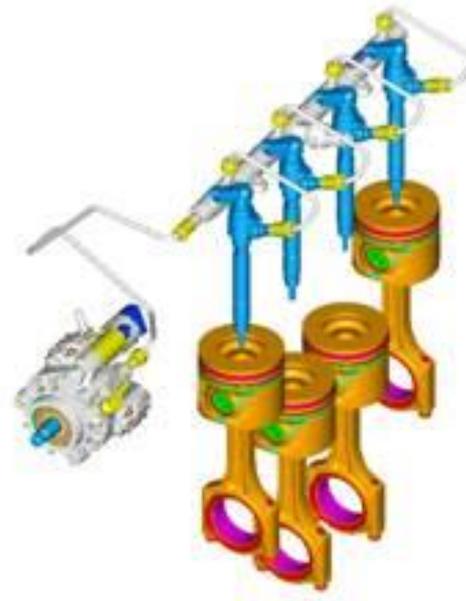
- ▶ Nos motores que funcionam segundo o **ciclo Diesel** o combustível é injectado no cilindro onde se encontra o ar a altas pressão e temperatura, perto do fim do tempo de compressão. A auto-ignição de partes da mistura em formação a custa do combustível já injectado e vaporizado com o ar quente faz começar o processo de combustão, que se propaga rapidamente. A queima assim procede-se a medida que o combustível e o ar se misturam em proporções apropriadas para a combustão ter lugar.

4.1 Caracterização das chamas

▶ Injecção convencional



▶ Injecção *common rail*

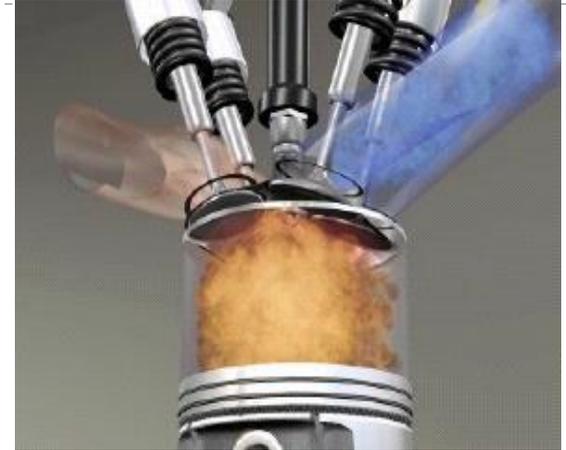


4.1 Caracterização das chamas

O processo de combustão é uma reacção rápida, isotérmica da fase gasosa (onde o oxigénio é geralmente um dos reagentes). A chama é uma reacção de combustão que se pode propagar subsonicamente através do espaço. A estrutura da chama não depende de ser a chama a mover-se em relação ao observador ou esta estar estática e o gás mover-se em relação a chama. A existência de movimento da chama implica que a reacção esteja confinada a zona que é pequena em espessura, quando comparada com a dimensão do aparato, no caso concreto da câmara de combustão do motor. A zona de reacção é geralmente chamada frente de chama.

4.1 Caracterização das chamas

As chamas podem ser classificadas em função com a composição dos reagentes quando entram na zona de reacção. Se o combustível e o oxidante estiverem os dois bem misturados, a chama é designada pré-misturada. Se os reagentes não estiverem pré-misturados e tiverem de se misturar no local onde a reacção tem lugar a chama é chamada chama de difusão porque a mistura é acompanhada por um processo de difusão;



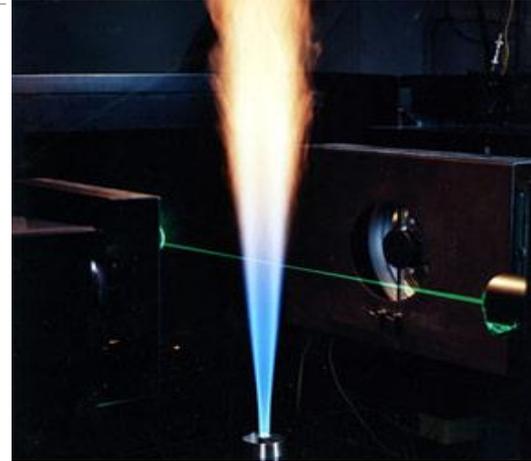
Chama Pré-Misturada



Chamas de Difusão

4.1 Caracterização das chamas

Outra classificação das chamas tem a ver com a característica básica do fluxo de gás ao longo da zona de reacção: que pode ser laminar ou turbulenta. A característica deste tipo de chama é dada pelo número de Reynolds.



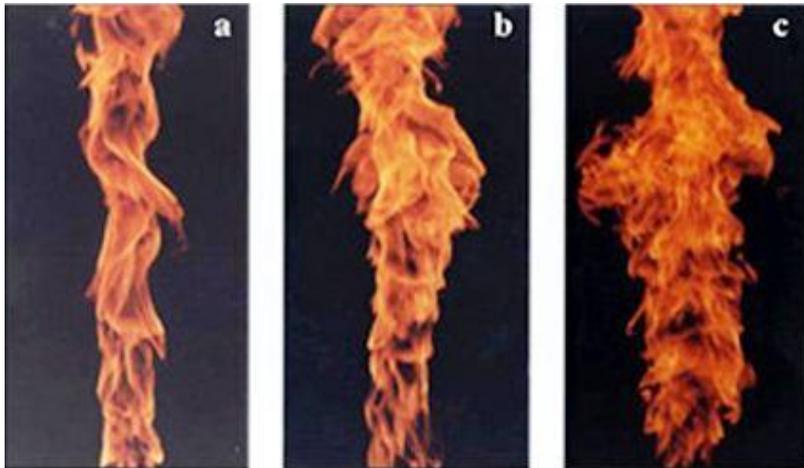
Chama laminar



Chama turbulenta

4.1 Caracterização das chamas

A última classificação que aqui se aborda prende-se com o facto da chama ser permanente ou não permanente. A distinção aqui depende de quando a estrutura da chama e o seu movimento variam com o tempo.



Chama não permanente



Chama permanente

4.2 Modelo de Gás Ideal

- ▶ As espécimes de gases que constituem o fluido de trabalho em motores de combustão interna são geralmente tratadas como gases ideais. Os diversos parâmetros dos gases ideais encontram-se ligados pela equação de estado da seguinte forma:

$$pV = mRT = m \frac{\tilde{R}}{M} T = n\tilde{R}T \quad (4.1)$$

- ▶ Onde p é a pressão, V o volume, m a massa de gás, T a temperatura, R a constante universal dos gases, M a massa molar e n o número de moles.

4.3 Composição do Ar e dos Combustíveis

Normalmente, nos motores o combustível é queimado com ar. O ar seco é uma mistura de gases que representam a seguinte composição percentual:

- oxigénio = 20,99;
- nitrogénio = 78,03;
- árgon = 0,94;
- gases raros: néon, hélio, e cripton;
- dióxido de carbono = 0,03 e
- hidrogénio = 0,01.

Para muitos dos cálculos é suficientemente preciso considerar que o ar seco é composto por 21 por cento de oxigénio e 79 por cento de gases inertes na forma de nitrogénio.

4.3 Composição do Ar e dos Combustíveis

Tabela 4.1 Propriedades do ar

Gás	Análise volumétrica	Fracção Molar	Peso Molecular	Peso relativo
O ₂	20,99	0,2095	32,00	6,717
N ₂	78,03	0,7808	28,016	21,861
A	0,94	0,0093	39,944	0,376
CO ₂	0,03	0,0003	44,003	0,013
H ₂	0,01	0,0001	2,016	
Total	100,00	100	28,967 = M _{ar}

4.3 Composição do Ar e dos Combustíveis

No processo de combustão o constituinte activo é o oxigénio, o nitrogénio aparente considera-se inerte. Daí para cada mole de oxigénio fornecido, **3,764** moles de nitrogénio aparente acompanham-no na reacção:

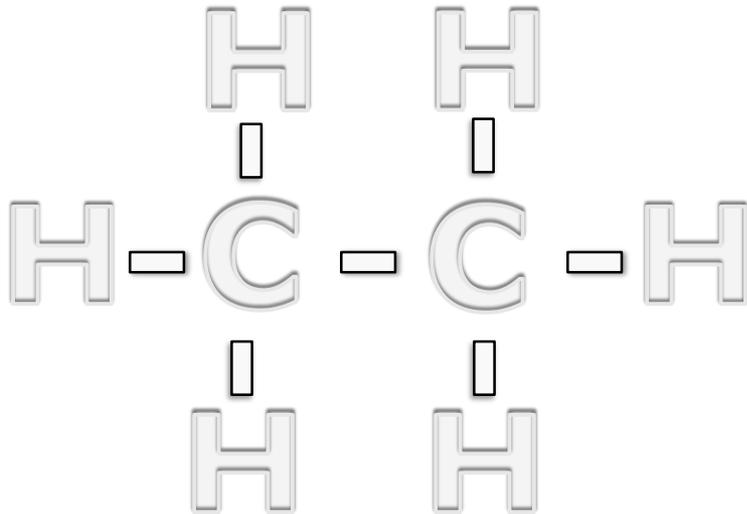
$$\frac{79,01}{20,99} = \mathbf{3,764} \frac{\text{moles de } N_2 \text{ aparente}}{\text{moles de Oxigénio}} \quad (4.2)$$

4.3 Composição do Ar e dos Combustíveis

O petróleo é constituído por centenas de substâncias químicas, do metano ao asfalto. Sua composição é bastante variada:

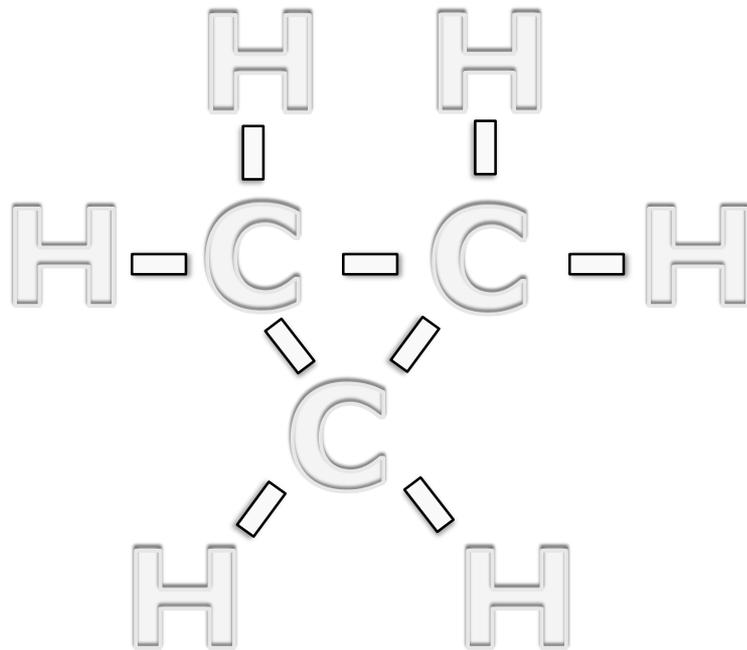
- ▶ Hidrocarbonetos: 83 a 87% em carbono e 11 a 15% de hidrogénio
- ▶ Nitrogénio: 0 a 0,5%
- ▶ Enxofre: 0 a 6%
- ▶ Oxigénio: 0 a 3,5%
- ▶ Compostos são normalmente divididos em:
 - ▶ Parafinas: hidrocarbonetos lineares de cadeia aberta C_nH_{2n+2}
 - ▶ Isoparafinas: hidrocarbonetos ramificados de cadeia aberta C_nH_{2n+2}
 - ▶ Olefinas: hidrocarbonetos não saturados, de cadeia aberta, C_nH_{2n}
 - ▶ Naftenos: hidrocarbonetos de cadeia cíclica e saturada, C_nH_{2n}
 - ▶ Aromáticos: hidrocarbonetos com anéis benzênicos, de cadeia C_nH_{2n-6}

4.3.1 Alcanos ou Parafinas



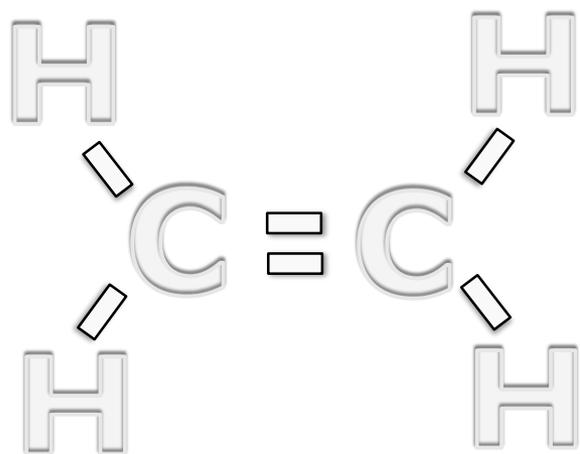
Os alcanos, também chamados hidrocarbonetos parafínicos ou parafinas, são compostos constituídos exclusivamente por carbono e hidrogénio e formam uma série homóloga, cujo primeiro membro é o metano (CH₄). A estrutura física dos alcanos é de cadeia carbónica acíclica (alifática), saturada e homogênea, ou seja, cadeia aberta que apresentam simples ligações entre átomos de carbono.

4.3.2 Cicloparafinas



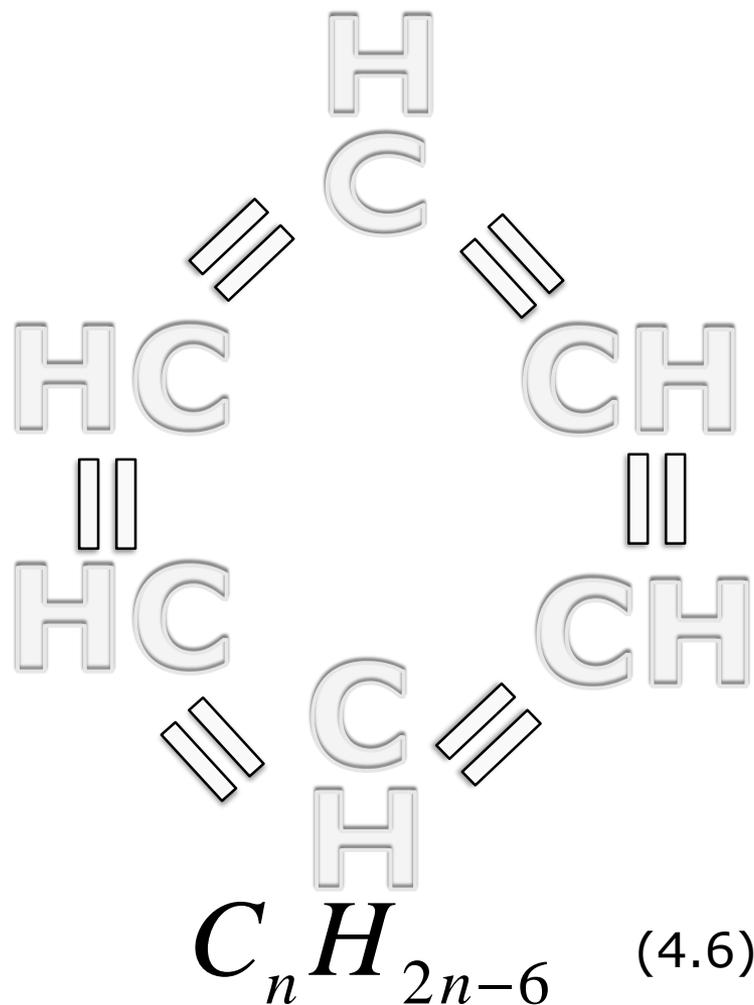
- ▶ As Cicloparafinas apresentam ligações simples e não saturadas de anéis de hidrocarbonatos. Ligações não saturadas, pois pode-se quebrar a cadeia e adicionar uma molécula de Hidrogénio.

4.3.3 Alquenos ou Olefinas



- ▶ Distinguem-se por ter uma ligação dupla na posição primária ou alfa (α). Esta localização de uma liga dupla reforça a reactividade do composto e os faz serem úteis para um grande número de aplicações.

4.3.4 Aromaticos



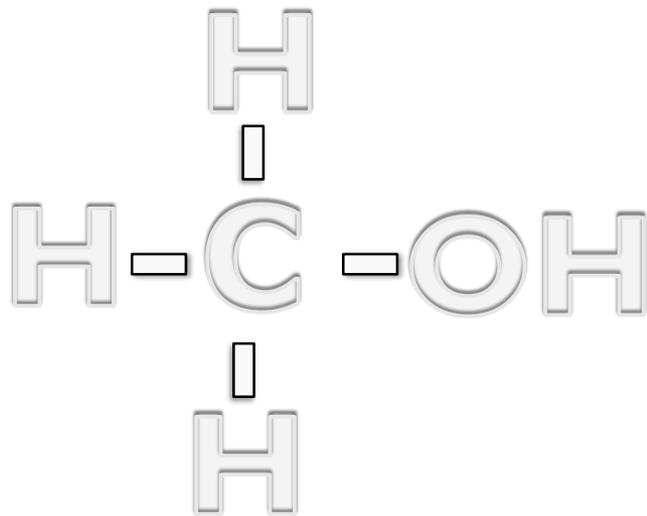
- ▶ **Hidrocarbonetos aromáticos**
são geralmente compostos caracterizados por apresentar como cadeia principal um ou vários anéis benzênicos, sendo a "aromaticidade" melhor definida como uma "dificuldade" das ligações duplas de um composto reagirem em reacções típicas de alcenos, devido a uma deslocalização destas na molécula.

4.3.5 Alcinos ou Acetilenos



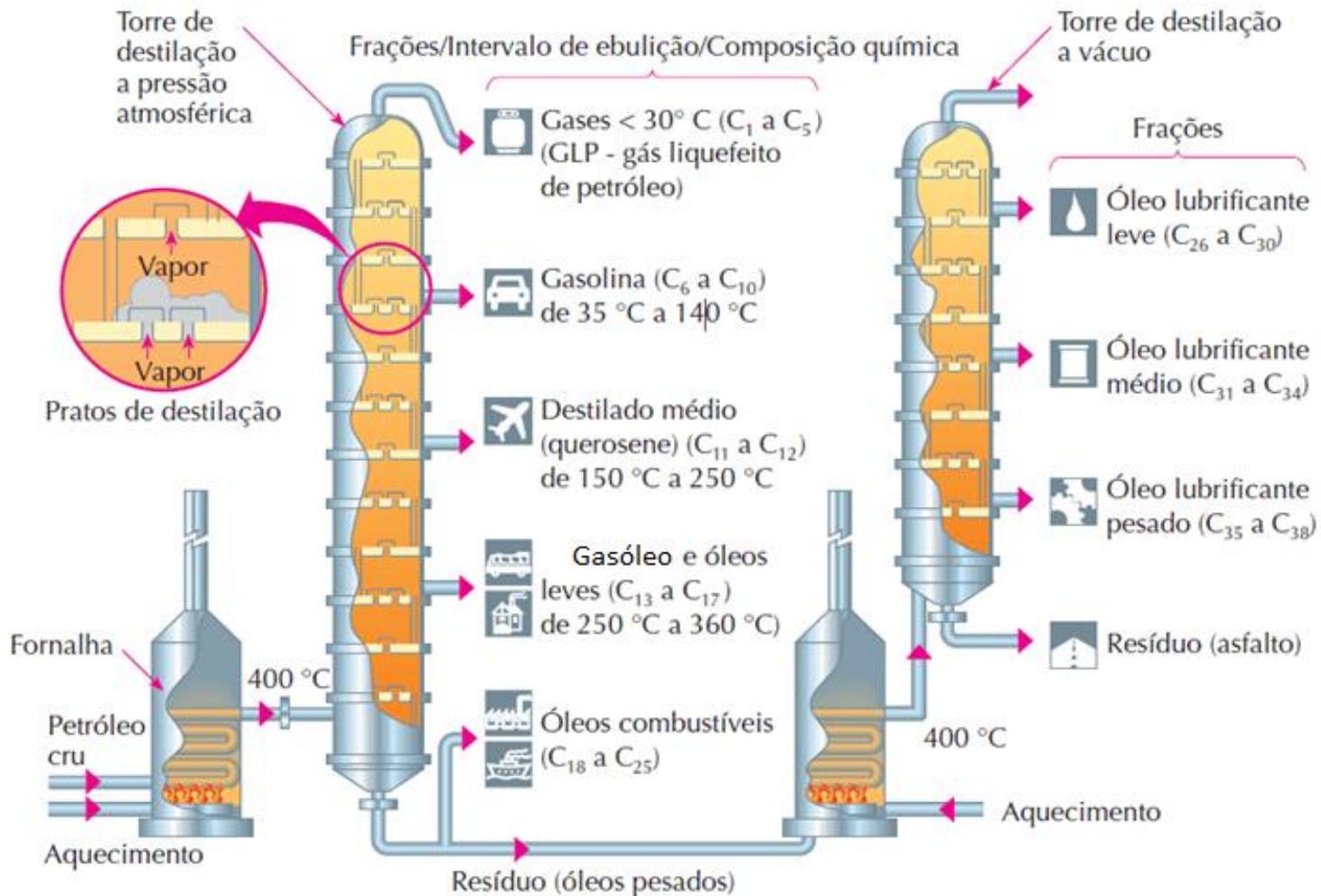
- ▶ Os **alcinos** são os hidrocarbonetos acíclicos que contêm uma tripla ligação; conseqüentemente a sua fórmula é do tipo $C_n H_{2n-2}$, sendo n maior ou igual a dois. São tradicionalmente conhecidos como **acetilenos**, embora o nome acetileno seja usado para referenciar o membro mais simples da série, conhecido oficialmente como etino.
- ▶ Os alcinos caracterizam-se por terem uma ligação tripla carbono-carbono. Tanto os alcenos como os alcinos denominam-se *hidrocarbonetos insaturados*, pelo facto de terem ligações duplas e triplas. As propriedades físicas dos alcenos e dos alcinos são semelhantes à dos alcanos.

4.3.6 Álcoois



- ▶ Nestes componentes orgânicos um grupo hidroxil (-OH) é substituído por um átomo de hidrogénio. Dai o metano transformar-se em metanol CH_3OH .

4.4 Obtenção de derivados do Petróleo



4.4 Obtenção de derivados do Petróleo

Destilação Fraccionada: Neste processo o petróleo bruto é aquecido em uma torre de destilação a altas temperaturas. Como os diferentes componentes do petróleo têm pontos de ebulição diferentes, eles evaporam em diferentes alturas da torre. Os vapores são então condensados em líquidos em diferentes estágios da torre, resultando na separação dos componentes principais, como gasolina, querosene, gásóleo e óleo combustível.



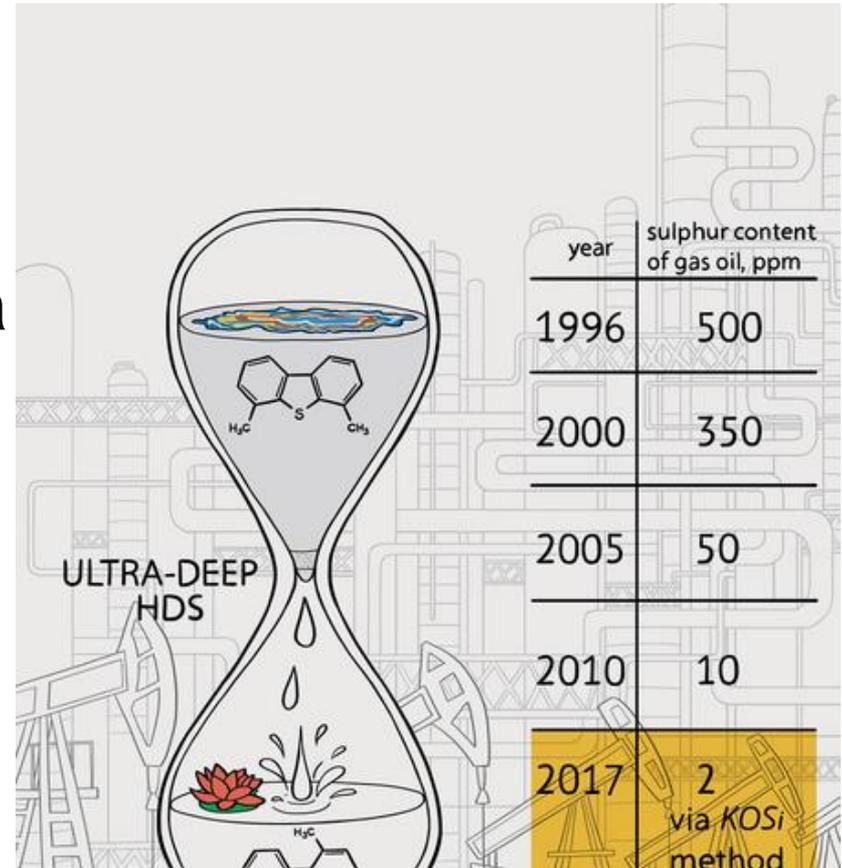
4.4 Obtenção de derivados do Petróleo

Craqueamento: Alguns dos componentes mais pesados do petróleo, como óleo combustível e diesel, podem ser convertidos em produtos mais leves, como gasolina e gás de cozinha, através de processos de craqueamento térmico ou catalítico. Isso envolve quebrar as moléculas de hidrocarbonetos maiores em moléculas menores.



4.4 Obtenção de derivados do Petróleo

Hidrotratamento: O hidrotratamento é um processo no qual o petróleo é tratado com hidrogénio sob alta pressão e temperatura na presença de catalisadores para remover enxofre, nitrogénio e outros contaminantes indesejados. Isso é importante para produzir combustíveis com baixo teor de enxofre, que são menos poluentes



4.4 Obtenção de derivados do Petróleo

Reformação: A reformação é um processo que envolve a reorganização das moléculas de hidrocarbonetos para produzir produtos de maior qualidade, como gasolina de alto octanagem, necessária para motores de alta performance. Este processo geralmente envolve o uso de catalisadores.

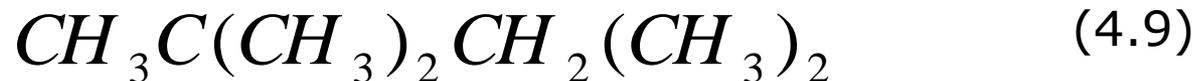


4.5 Índices para a classificação dos combustíveis

- ▶ **Poder anti-detonante (Índice de Octanas)** - é bastante importante para a classificação de combustíveis utilizados em motores a carburador
- ▶ **O número de octanas** é a medida que caracteriza o poder anti-detonante.

4.5 Índices para a classificação dos combustíveis

O número de octanas “OZ” indica que o poder anti-detonante dum combustível num motor de ensaio corresponde a uma mistura de **a** partes volumétricas de iso-octana



e de **(100-a)** partes volumétricas de heptano



Pode-se aumentar o poder anti-detonante com aditivos que contenham chumbo, que é o caso do tetra-etilato de chumbo (até 0,05% do volume)

4.5 Índices para a classificação dos combustíveis

- ▶ **A reacção de ignição** - é um parâmetro importante a ter em conta quando se trata da classificação de combustível do tipo gasóleo. Esta reacção de ignição é medida pelo número de Cetano “CaZ”.

4.5 Índices para a classificação dos combustíveis

O Número de Cetano representa o processo de ignição do combustível gasóleo num motor de ensaio, combustível este composto por **a** partes volumétricas de Cetano



cuja reacção de ignição é 100 e **(100-a)** partes volumétricas de metilnaftaleno



cuja reacção de ignição é zero (0)

4.5 Índices de classificação dos combustíveis

- ▶ **Comportamento de ebulição** – é uma característica importante dos combustíveis. Para os combustíveis não existe um ponto de ebulição, mas sim uma linha de ebulição porque eles são misturas de vários elementos.
 - ▶ Pequena pressão de ebulição provoca perdas de combustível conduz ao perigo de formação de bolhas de vapor de combustível;
 - ▶ Grande pressão de ebulição provoca um mau comportamento ao arranque.

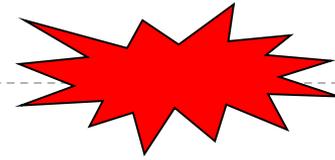
4.5 Índices de classificação dos combustíveis

- ▶ **Ponto de inflamação** – é a temperatura a que os vapores de combustível se inflamam ao aproximar-se de uma fonte de ignição.
- ▶ **Ponto de combustão** – é o ponto em que os vapores combustíveis começam a arder depois de se auto-inflamarem.

4.5 Índices de classificação dos combustíveis

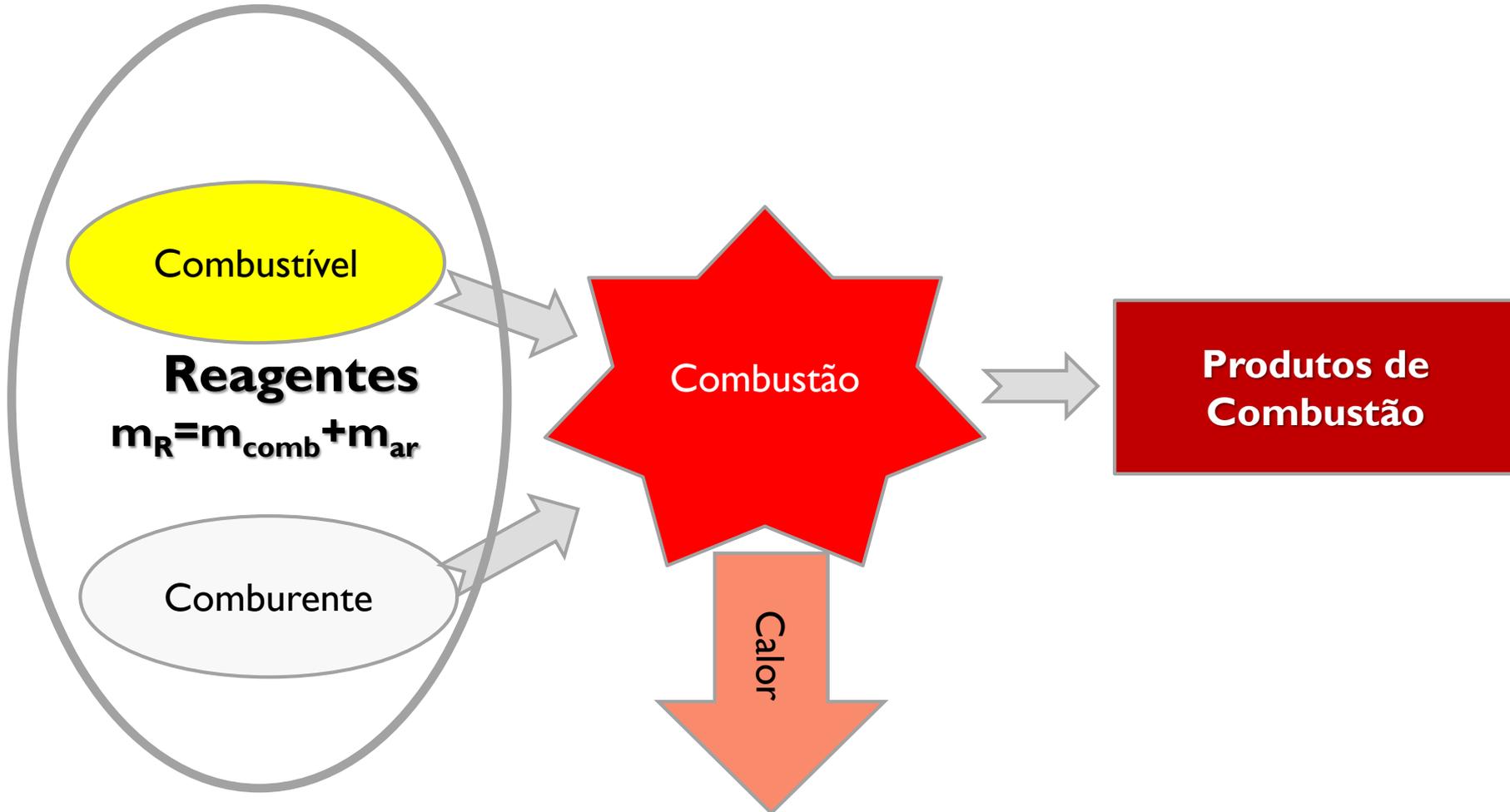
- ▶ **Ponto de ignição** – é a temperatura a qual resulta uma auto ignição da mistura combustível
- ▶ **Ponto de solidificação** – é a temperatura a qual no combustível a parte líquida e os componentes sólidos se separam.

4.6 Combustão



- ▶ A química da combustão é um problema de engenharia prático com muito significado teórico. Os engenheiros têm de estar cientes das várias teorias de combustão já avançadas, de forma a explicar os fenómenos que surgem nos motores de combustão interna.

4.6 Combustão



4.6 Combustão-Equações da combustão

Considere-se a reacção que surge entre o carbono e o oxigénio para dar origem ao dióxido de carbono:



Esta equação implica que:

- ▶ 1 molécula de C + 1 molécula de O₂ → 1 molécula de CO₂

A massa relativa da mistura e dos produtos é dada pelo seu peso molecular:

- ▶ C:12 O₂:32 CO₂:44

daí:

- ▶ 12 kg C + 32 kg O₂ = 44 kg CO₂

ou por outra:

- ▶ 1 mole C + 1 mole O₂ → 1 mole CO₂

4.6 Combustão - Elementos combustíveis nos combustíveis

Os elementos combustíveis nos combustíveis são predominantemente o carbono e o hidrogénio, pequenas quantidades de enxofre compõe a outra parte dos elementos. Os combustíveis líquidos são misturas complexas de hidrocarbonetos, contudo para os cálculos de combustão a gasolina e o gasóleo são designados pela formula molecular (C_8H_{17})

4.6 Combustão - Elementos combustíveis nos combustíveis

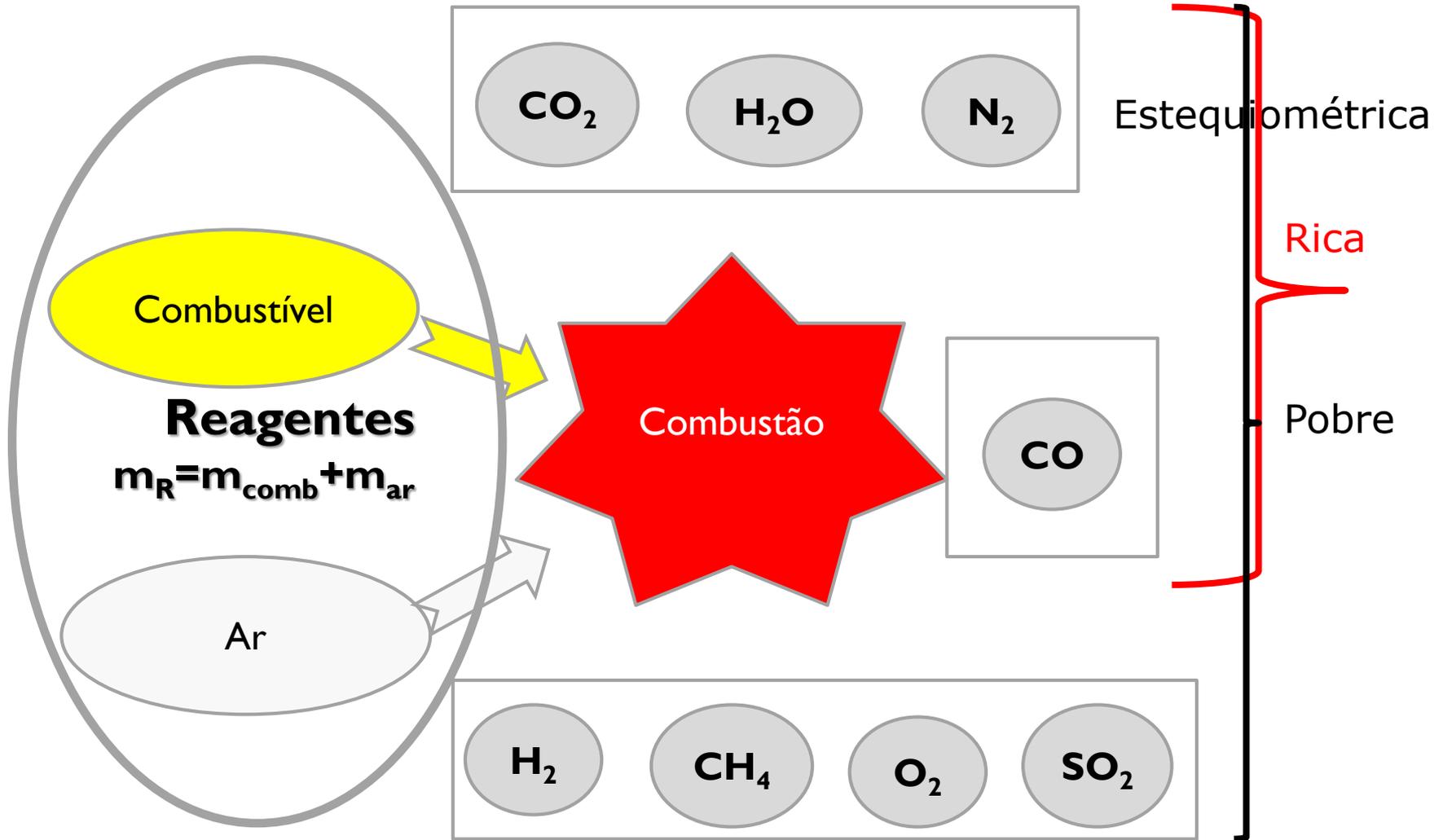
- ▶ **Exemplo:** Determinar a fórmula equivalente de um combustível hidrocarboneto com 85% de carbono e 15% de hidrogénio.
- ▶ **Solução:** A fórmula terá os seguinte aspecto C_aH_b e pela análise dos pesos moleculares

$$(12) a = 85 \qquad a = 7,08$$

$$(1) b = 15 \qquad b = 15$$

- ▶ Daí o resultado será $C_{7,08}H_{15}$. Para se obter números redondos multiplica-se tudo por 1,13 e obtém-se: **C_8H_{17}**

4.6 Combustão - Combustão com o ar (I)



4.6 Combustão - Combustão com o ar (II)

Em muitos casos a combustão dá-se com o ar atmosférico e não com oxigénio puro. O nitrogénio e outros gases presentes no ar meramente diluem a concentração do oxigénio e geralmente aparecem nos produtos de combustão sem sofrerem alterações na sua forma inicial.

4.6 Combustão - Combustão com o ar (III)

Por exemplo na combustão do carbono e oxigénio puro:



No caso da combustão dar-se com o ar:



multiplicando cada termo pelo seu peso molecular, obtém-se:

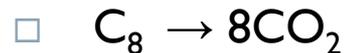


4.6 Combustão - Combustão com o ar (IV)

Os passos para balancear as equações químicas podem ser ilustrados pela combustão completa de C_8H_{18} com ar seco.

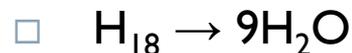
- ▶ Primeiro faz-se o balanço do carbono do seguinte modo:

$$(C_{\text{mistura}} = C_{\text{produtos}})$$



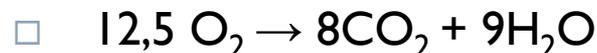
- ▶ depois o balanço do hidrogénio

$$(H_{\text{mistura}} = H_{\text{produtos}})$$



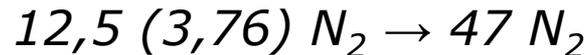
- ▶ seguido pelo balanço de oxigénio

$$(O_{\text{produtos}} = O_{\text{mistura}})$$



4.6 Combustão - Combustão com o ar (V)

- e finalmente o balanço do Nitrogénio ($N_2 = 3,76 O_2$)



A equação da combustão completa é



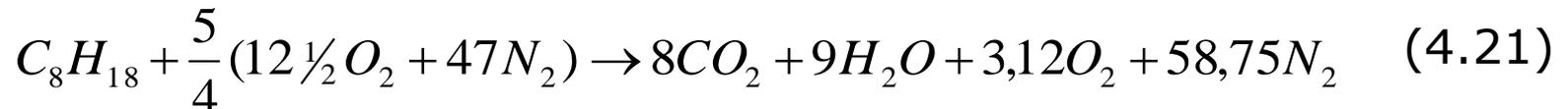
O RAC, relação ar combustível, é a relação entre a massa do ar e a de combustível que participam na combustão:

$$RAC_s = \frac{massa_{ar}}{massa_{comb}} = \frac{(12\frac{1}{2} + 47)(29)}{8 \cdot 12 + 18 \cdot 1} = 15,1 \frac{kg_{ar}}{kg_{comb}} \quad (4.17)$$

15 kg ar por 1 kg de combustível é a relação estequiométrica para o combustível C_8H_{18}

4.6 Combustão - Combustão com o ar (VI)

Geralmente uma combustão envolve ar insuficiente ou excessivo em relação à quantidade teórica. Assumido que foi fornecido mais 25 por cento de ar em relação ao valor teórico a reacção toma o seguinte aspecto:



Quando o combustível contém oxigénio o procedimento é o mesmo que o anterior, excepto que o oxigénio do combustível deve ser diminuído do oxigénio a ser fornecido com o ar. *A combustão completa do álcool etílico é dada por:*



E a relação ar – combustível passa a ser:

$$RAC = \frac{414}{46} = 9,0$$

4.6.1 Relação Ar - Combustível

- ▶ O RAC pode ser:
 - ▶ **RAC_s – relação ar - combustível estequiométrica**
 - ▶ Quando a relação entre as massas do ar e a de combustível são as quimicamente correctas para que haja a combustão.
 - ▶ **RAC_r – relação ar - combustível real**
 - ▶ Quando a relação é entre as massas de ar e de combustível medidas.

4.6.1 Relação Ar - Combustível

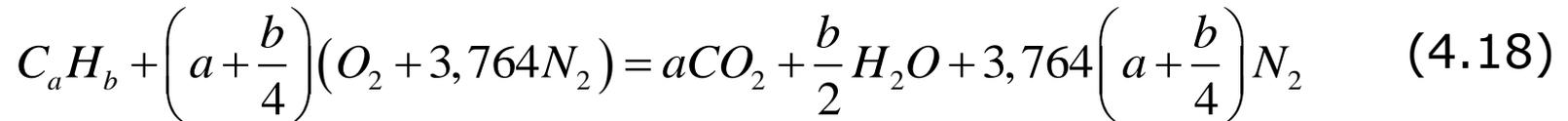
- ▶ O coeficiente de excesso de ar λ , é a razão entre a relação ar combustível real e a estequiométrica, como segue na expressão:

$$\lambda = \frac{RAC_r}{RAC_s} \quad (4.20)$$

- ▶ **O coeficiente λ pode ser:**
 - $\lambda = 1$ – *mistura estequiométrica*
 - $\lambda < 1$ – *mistura rica*
 - $\lambda > 1$ – *mistura pobre*

4.6.1 Relação Ar - Combustível

- ▶ Considerando a combustão completa dum hidrocarboneto no geral com uma composição C_aH_b com ar, a fórmula para a combustão completa é dada por:



- ▶ Considerando a combustão completa dum hidrocarboneto no geral com uma composição C_aH_b com ar, a fórmula a Relação Ar Combustível é dada por:

$$RAC_s = \frac{(1 + y/4)(32 + 3,76 \cdot 28)}{12 + 1 \cdot y} = \frac{34,32(4 + y)}{12 + 1 \cdot y} \quad (4.19)$$

- ▶ Em que $y = b/a$

4.6.2 Mistura Estequiométrica

- ▶ A mistura estequiométrica é a mistura onde a relação ar + combustível é a ideal para que ocorra uma combustão completa, seria a razão da mistura com a qual um motor apresentaria a sua potência máxima, porém na prática, isto não acontece, sendo necessário o uso de uma mistura com RAC menor que o estequiométrico. O uso desta mistura em excesso de combustível, com a qual obtem-se a máxima potência, se faz necessário, por causa da vaporização da mistura e dos gases residuais da combustão do ciclo anterior que se juntam a esta nova mistura.



4.6.3 Mistura Rica

- ▶ O inconveniente da mistura rica é que proporciona combustão incompleta, devido a falta de oxigênio. Assim, haverá formação de depósitos de carbono na câmara, nos segmentos, nas válvulas e nos eletrodos da vela, prejudicando assim o funcionamento do motor. Uma outra desvantagem é o aumento no consumo de combustível do motor. A vantagem é que, com a mistura rica, a temperatura no interior da câmara de combustível é mais baixa.



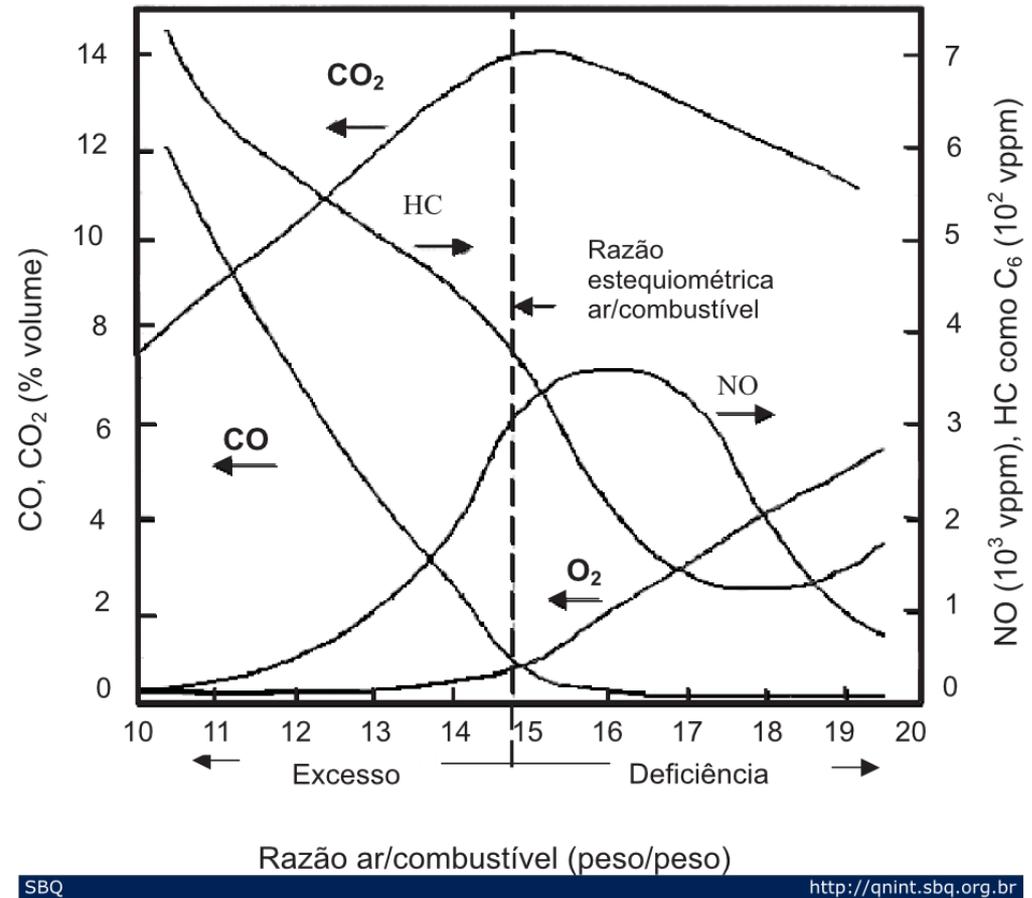
4.6.4 Mistura Pobre

- ▶ Quando uma mistura pobre entra em combustão, devido ao excesso de oxigênio, a temperatura da chama será muito alta. Esta elevação de temperatura, poderá provocar um superaquecimento nos órgãos do motor, principalmente na válvula de escape, podendo inclusive provocar a sua queima.



4.6.5 Mistura no motor do Ciclo Diesel

- ▶ Historicamente, os motores diesel têm sido, em geral, de uma mistura pobre isto é com excesso de ar, para garantir que se forme a mistura no interior da câmara e que todo o combustível seja queimado durante o ciclo



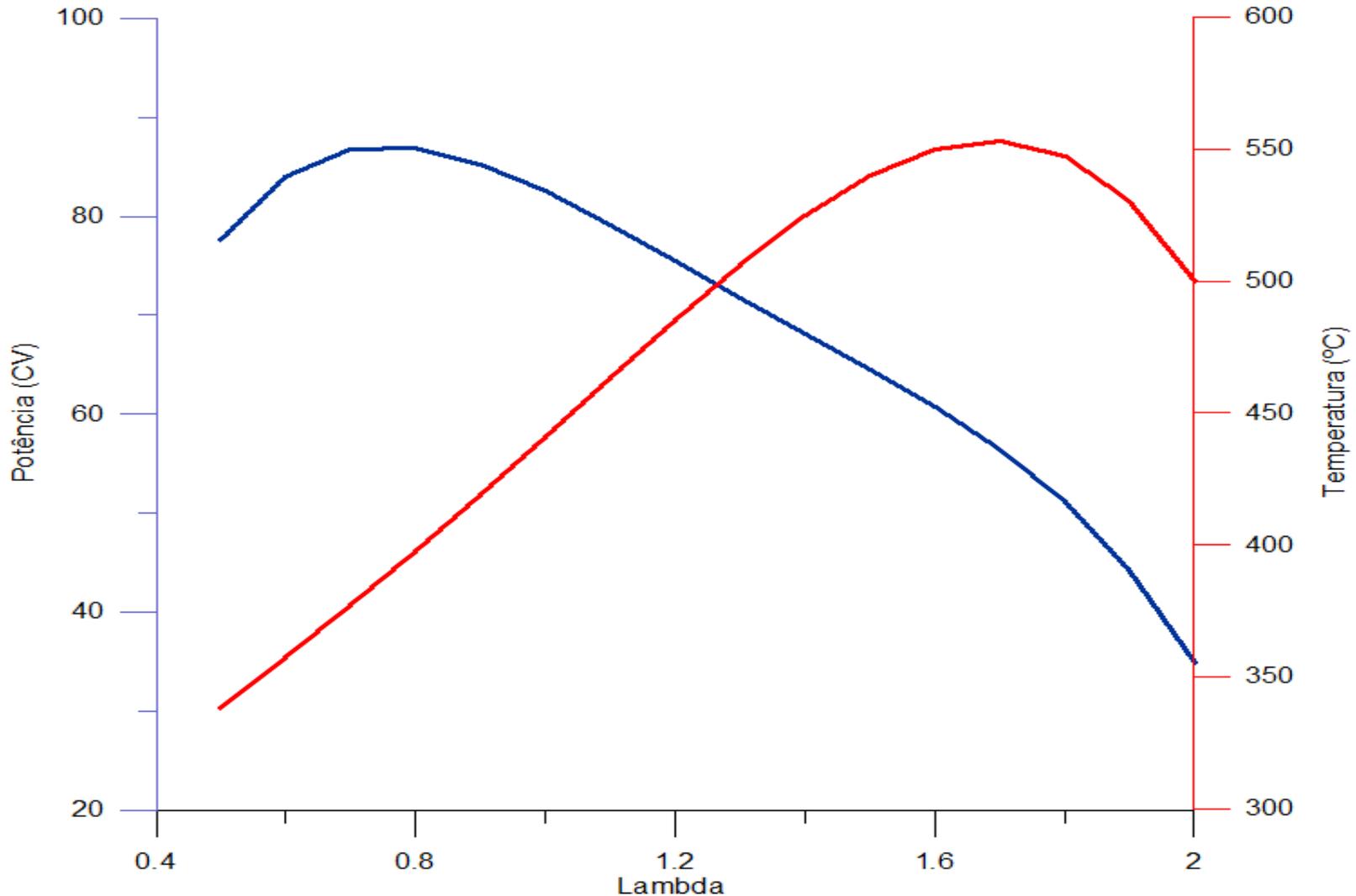
4.6.5 Mistura no motor do Ciclo Diesel

Concentração dos poluentes nos gases de Escape				
Regime de operação	Combustível	Monóxido de carbono %	Óxido de Nitrogênio ppm	Hidrocarbonetos ppm
Marcha lenta	Diesel	0,0	59	390
	Gasolina	11,7	33	4830
Aceleração	Diesel	0,05	849	210
	Gasolina	3,0	1347	960
Cruzeiro	Diesel	0,0	237	90
	Gasolina	3,4	653	320
Desaceleração	Diesel	0,0	30	330
	Gasolina	5,5	18	16750

4.6.6 Temperatura e Potência vs Mistura

- ▶ O sistema de alimentação dos motores Otto é projetado para que forneça uma mistura rica ($\lambda \cong 0,86$) quando o motor funciona na máxima potência e uma mistura pobre ($\lambda \cong 1,1$) para a velocidade de cruzeiro.
- ▶ Quando o motor está em regime de baixa rotação, partes dos gases de escape retrocede ao coletor de admissão no momento do cruzamento das válvulas. Assim, a baixas rotação os gases de escape diluem a mistura fresca que é admitida. Para contornar o efeito enfraquecedor dos gases de combustão, a mistura deve ser enriquecida, a fim de não prejudicar o funcionamento do motor.
- ▶ A temperatura dos gases de escapamento também estão relacionadas à razão ar-combustível da mistura. Pode-se verificar, que com o empobrecimento da mistura, a temperatura dos gases vai subindo até atingir um ponto máximo e a partir daí, começa a diminuir.

4.6.6 Temperatura e Potência vs Mistura



4.7 Combustão completa nos sistemas C/H/N/O

Na combustão completa de uma mistura ar/combustível, que contem os elementos C/H/N/O, pressupõe-se que nos produtos de combustão:

- ▶ - Todo o carbono é oxidado e transforma-se em monóxido de carbono. Se existir ainda oxigénio, parte do monóxido de carbono é oxidado e transforma-se em dióxido de carbono.
- ▶ - Se a quantidade de oxigénio for suficiente para oxidar todo o carbono e transforma-lo em dióxido de carbono, o excesso de oxigénio aparecerá na forma de O_2 .
- ▶ - Todo o nitrogénio aparecerá na forma N_2 , por ser inerte.
- ▶ - Todo hidrogénio aparecerá na forma de água.

4.7 Combustão completa nos sistemas C/H/N/O

- ▶ O número de moles dos produtos de combustão, pode ser determinado, no caso geral, do modo seguinte:
- ▶ Sejam **MC**, **MH** e **MO** o número de átomos de carbono, hidrogénio e oxigénio respectivamente, num mole de combustível. A quantidade quimicamente correcta, isto é, estequiométrica de oxigénio (**YCC**) por mole de combustível é:

$$YCC = MC + \frac{MH}{4} - \frac{MO}{2} \quad (4.23)$$

O mínimo de oxigénio contido numa mistura reactiva por mole de combustível calcula-se por:

$$Y_{\min} = \frac{(MC - MO)}{2} + \frac{MH}{4} = YCC - \frac{MC}{2} \quad (4.24)$$

Onde **MC** representa o número de átomos de carbono, **MO** representa o número de átomos de oxigénio e **MH** é o número de átomos de hidrogénio. **YCC** designa a quantidade quimicamente correcta de oxigénio e **Ymin** designa a quantidade mínima de oxigénio para que ocorra combustão.

4.7 Combustão completa nos sistemas C/H/N/O

Para uma mistura reactiva contendo um mole de combustível, "Y" moles de oxigénio e 3,76 moles de nitrogénio, a análise dos produtos de combustão é feita de dois modos:

1º Caso: A quantidade de oxigénio (Y) é maior ou igual à quantidade mínima de oxigénio (Y_{min}) e menor ou igual a quantidade quimicamente correcta de oxigénio (Y_{CC}).

$$Y_{min} \leq Y \leq Y_{CC}$$

$$N_1 = 2(Y_{CC} - Y)$$

$$N_2 = (Y - Y_{min})$$

$$N_3 = MH/3$$

$$N_4 = 3,76Y$$

$$N_5 = 0$$

(4.25)

4.7 Combustão completa nos sistemas C/H/N/O

2º caso: $Y > Y_{CC}$

$$N_1 = 0$$

$$N_2 = MC \quad (4.26)$$

$$N_3 = MH/2$$

$$N_4 = 3,76Y$$

$$N_5 = Y - Y_{CC}$$

Onde N_1 , N_2 , N_3 , N_4 , N_5 representam o número de moles de, monóxido de carbono (CO), dióxido de carbono (CO_2), água (H_2O), nitrogénio (N_2) e oxigénio (O_2) respectivamente.

4.8 Combustão completa de sistema H/N/O

- ▶ Depois de uma inspecção dos produtos de combustão nos sistemas H/N/O, verifica-se que:
 - ▶ - Todo o nitrogénio contido na mistura reactiva aparece na forma de N_2 ;
 - ▶ - O excesso de oxigénio, acima da quantidade química requerida, aparece na forma de O_2 ;
 - ▶ - O Hidrogénio não queimado aparece na forma de H_2 .
 - ▶ Neste contexto, o número de moles nos sistemas H/N/O para uma mistura reactiva em que os produtos de combustão são:



Onde H_2 é o combustível e $YO_2 + 3,76N_2$ é o ar

4.8 Combustão completa de sistema H/N/O

dos produtos de combustão nos sistemas H/N/O calculam-se do seguinte modo:

1º caso: A quantidade de oxigénio (Y) é maior ou igual a zero e menor ou igual a 0,5

$$0 \leq Y \leq 0,5$$

$$N1 = 1 - 2Y$$

$$N2 = 2Y$$

$$N3 = 3,76Y$$

$$N4 = 0$$

(4.28)

4.8 Combustão completa de sistema H/N/O

2º Caso: A quantidade de oxigénio (Y) é maior ou igual a 0,5

2º caso: $Y \geq 0,5$

$$N_1=0$$

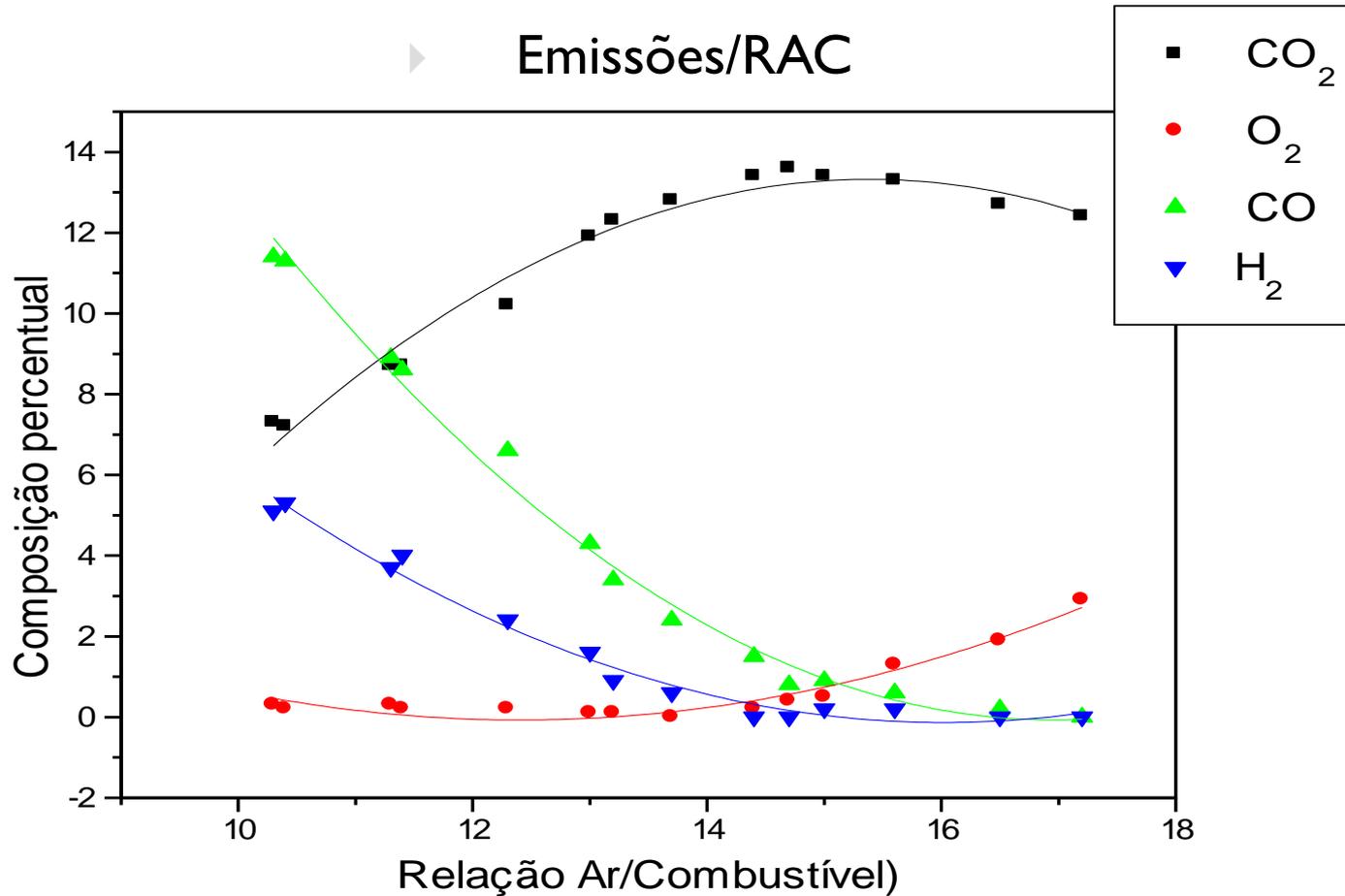
$$N_2=1 \quad (4.29)$$

$$N_3=3,76Y$$

$$N_4=Y-0,5$$

Onde N_1 , N_2 , N_3 , N_4 representam o número de moles de, monóxido de carbono (CO), dióxido de carbono (CO₂), água (H₂O), nitrogénio (N₂) respectivamente.

4.9 Propriedades Dos Gases De Escape



4.9 Propriedades Dos Gases De Escape

Dióxido de carbono – este componente não é tóxico, contudo as emissões dele contribuem bastante no aumento do efeito de estufa.

- Os gases que absorvem radiação infravermelha, impedindo assim que a energia radiada pela Terra abandone a atmosfera , provocando o seu aquecimento, designam-se por “gases de estufa” , destacando-se entre estes o dióxido de carbono, o vapor de água, o metano e os clorofluorcarbonetos (CFCs). A designação de efeito der estufa neste contexto é utilizada para caracterizar o aumento da temperatura global do planeta que está a ocorrer devido às elevadas emissões antropogénicas dos gases de estufa para a atmosfera (por exemplo resultantes de fenómenos de combustão).

4.9 Propriedades Dos Gases De Escape

- ▶ **Monóxido de Carbono** – é um gás de cor escura, sem paladar nem cheiro. A inalação deste gás numa concentração volumétrica de 0,3% durante 30 minutos resulta na morte. A produção deste gás num motor que funciona segundo o ciclo Otto em marcha lenta é especialmente alta.
- ▶ **Monóxido de Nitrogénio** – é uma gás sem cor paladar e cheiro, no ar ele transforma-se gradualmente em dióxido nítrico NO_2 . O NO_2 puro é um gás venenoso de cor avermelhada castanha, com um odor penetrante. A concentração a que se encontra nos gases de escape e no ar poluído podem conduzir a irritação da mucosa. O NO e o NO_2 são geralmente designados óxidos nítricos NO_x .

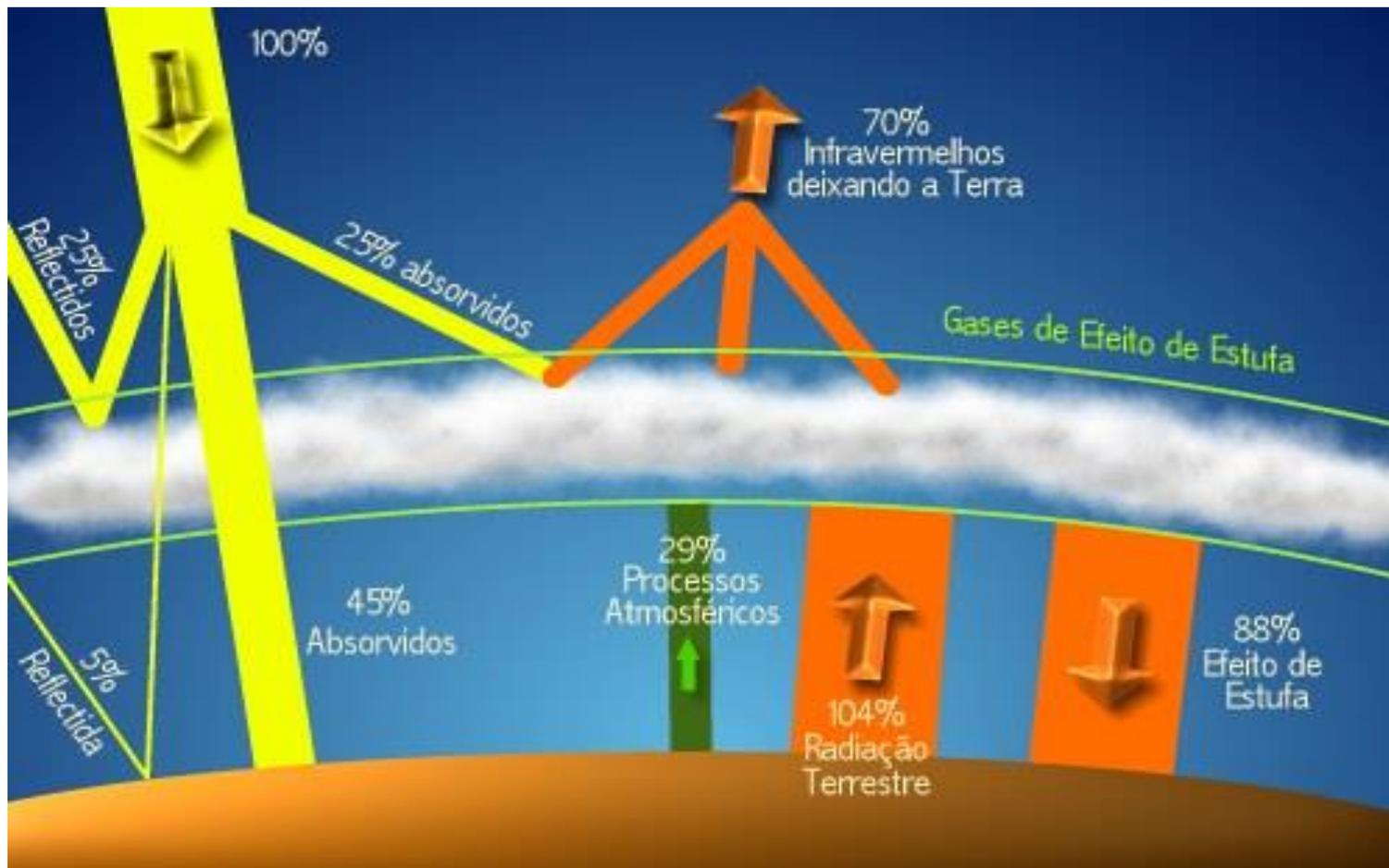
4.9 Propriedades Dos Gases De Escape

Hidrocarbonetos – encontram-se nos gases de escape sob variadas formas. Quando expostos aos raios solares e aos óxidos nítricos, eles reagem para formar oxidantes que podem ser fonte de irritação da mucosa. Alguns hidrocarbonetos são considerados carcinogêneos.

4.10 Efeito Estufa

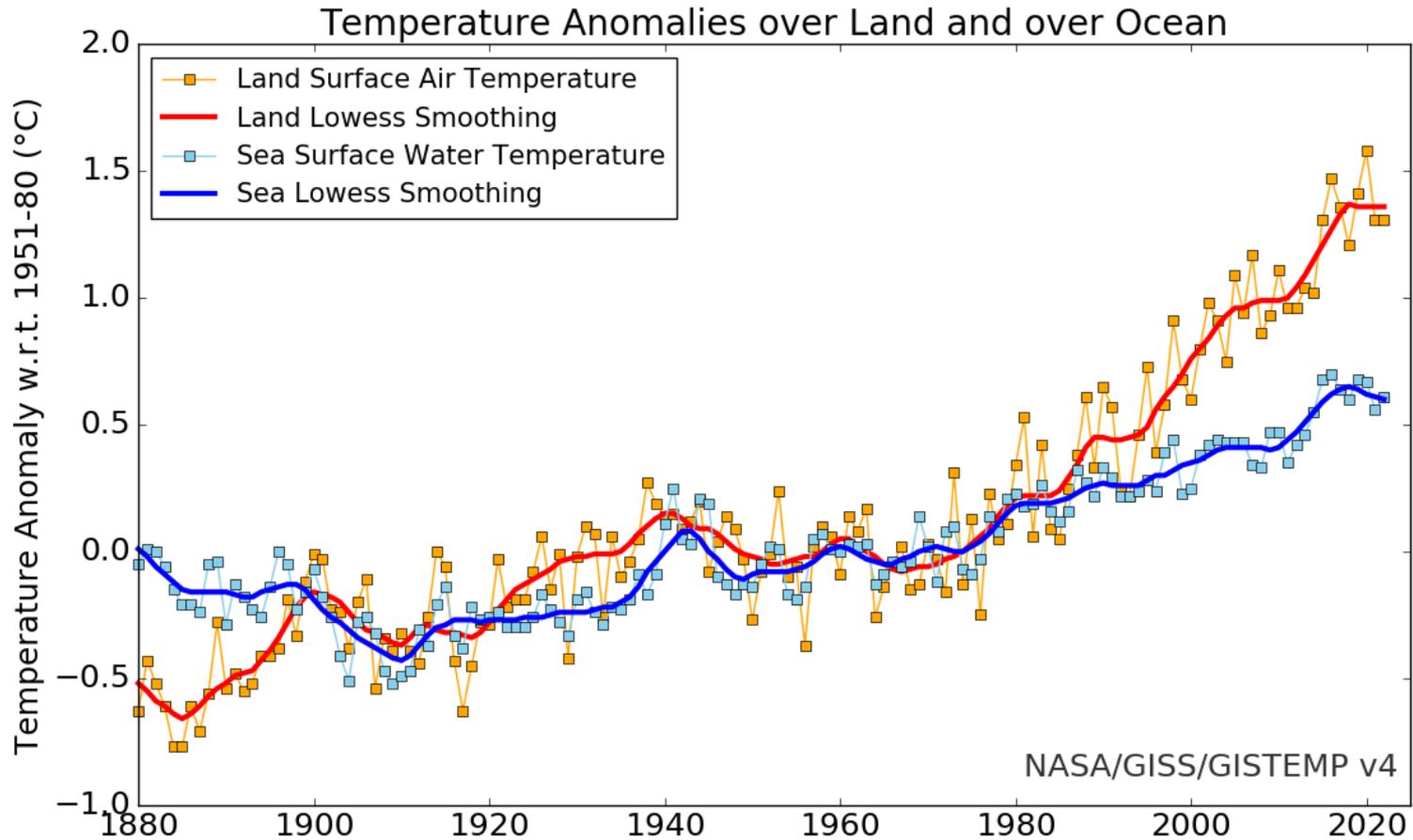
- ▶ Na natureza, o efeito de estufa ocorre do seguinte modo:
 - 1 – O Sol emite radiação e luz visível sobre o planeta Terra e demais astros do Sistema Solar.
 - 2 – Os raios solares atingem a superfície terrestre e são retidos pela água, ar e pela terra. Parte dessa energia luminosa volta para o espaço.
 - 3 – A radiação absorvida pela superfície converte-se em calor. O calor tende a subir para as camadas superiores, dando lugar ao ar frio, em num movimento cíclico originado pelas correntes convectivas.
 - 4 – Parte do calor fica retido na superfície em decorrência da barreira de gases de efeito de estufa. Outra parte deste calor vai para o espaço. Vapor de água, dióxido de carbono, metano e outros gases são responsáveis por não deixar sair o calor da superfície terrestre.
 - 5 – O aumento na emissão de gases que ocasionam o efeito de estufa tem intensificado o debate sobre os efeitos da acção humana e da destruição dos recursos naturais sobre o clima global.

4.10 Efeito Estufa



<https://www.infoescola.com/geografia/efeito-estufa/>

4.10 Efeito Estufa



https://data.giss.nasa.gov/gistemp/graphs_v4/