ТРАКТОРЫ И АВТОМОБИЛИ



Топливо и химические реакции при его сгорании

Требования к топливам для ДВС:

- 1) легкая испаряемость;
- 2) способность образовывать гомогенную смесь с воздухом;



- 3) обеспечение быстрого и надежного пуска двигателя;
- 4) минимальное образование нагара и кокса на поверхностях камеры сгорания;
- 5) полное и своевременное сгорание с низким количеством токсических составляющих в продуктах сгорания;



6) должно быть легко транспортабельно, удобохранимо, нетоксично, химически устойчиво.

Элементарный состав топлива –

это массовое или объемное содержание отдельных элементов в топливе.



Для 1 кг можно записать:

$$C + H + O_{_{\mathrm{T}}} = 1 \,\mathrm{K}\Gamma$$

$$C_n H_m O_r$$

◄

$$\mu_{\rm T} = 12 n + m + 16 r$$

$$C = \frac{12 n}{\mu_{\scriptscriptstyle T}} \qquad H = \frac{m}{\mu_{\scriptscriptstyle T}}$$

$$O_{_{\mathrm{T}}} = \frac{16 \, r}{\mu_{_{\mathrm{T}}}}$$



Для бензина:

Элементарный состав топлива

$$C = 0.854$$

$$H = 0,143$$

$$C = 0.854$$
 $H = 0.143$ $O_T = 0.003$

Низшая теплота сгорания

$$Q_{H}$$
 = 43930 кДж/кг

Молекулярная масса

$$\mu_{\rm T} = 115 \, {\rm KF/KMOJE}$$



Для дизельного топлива:

Элементарный состав топлива

$$C = 0.857$$

$$C = 0.857$$
 $H = 0.133$ $O_T = 0.01$

$$O_T = 0.01$$

Низшая теплота сгорания

$$Q_{H}$$
 = **42500** кДж/кг

Молекулярная масса

$$\mu_{\rm T} = 190 \; {\rm KF/KMOJE}$$



Детонационная стойкость бензинов оценивается октановым числом (ОЧ), которое численно равно процентному содержанию (по объему) трудно детонирующего изооктана в смеси с легко детонирующим Н-гептаном, эквивалентной по детонационным свойствам данному бензину при испытании стандартных условиях на специальном одноцилиндровом двигателе.



Воспламеняемость топлива

оценивается цетановым числом (**ЦЧ**).

<u>ЦЧ</u> данного топлива характеризуется процентным содержанием цетана в смеси с α — метилнафталином, имеющей тот же период задержки воспламенения, что и испытуемое топливо.