

GABARITOS Prof. Gilton Aula (24)

- 444. C
- 451. FVFFF
- 452. VVFVV
- 477. A
- 478. D
- 479. B
- 481. A
- 482. B
- 484. C
- 488. A

GABARITOS Prof. Pedro Aula (24)

- 385. A
- 386. B
- 390. A
- 391. D
- 392. A
- 393. D
- 530. A
- 531. B
- 532. A
- 533. D
- 534. D
- 535.



b) Cálculo da energia liberada na combustão do:

Metano

$$1 \text{ mol} \xrightarrow{16 \text{ g}} \text{libera} \xrightarrow{213 \text{ kcal}}$$
$$1 \text{ g} \xrightarrow{\quad} x$$
$$x = 13,3 \text{ kcal/g}$$

Etanol

$$1 \text{ mol} \xrightarrow{46 \text{ g}} \text{libera} \xrightarrow{327 \text{ kcal}}$$
$$1 \text{ g} \xrightarrow{\quad} y$$
$$y = 7,1 \text{ kcal/g}$$

O metano é mais vantajoso pois libera maior quantidade de energia por grama de combustível.