



# Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA - 2019

## QUÍMICA

### QUESTÃO 1

Na tabela abaixo estão listados alguns combustíveis com suas respectivas energias de combustão.

Combustível	$\Delta H$ combustão
Hidrogênio molecular	- 242 kJ/mol
Álcool (etanol)	- 1230 kJ/mol
Gasolina (composição média $C_8H_{18}$ )	- 5110 kJ/mol

- Mostre as equações químicas correspondentes à combustão completa de cada uma dessas substâncias.
- Mostre a energia liberada na combustão completa de cada quilograma de gás hidrogênio e de cada quilograma de etanol.
- Sabendo que a energia liberada na combustão da gasolina é de 44800 kJ/kg informe qual dos três combustíveis é o mais eficiente, ou seja, libera mais calor a partir da queima da mesma massa.

NOME: \_\_\_\_\_

DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/2019

TURMA: \_\_\_\_\_

UNIDADE: VV  JP  PC

Nota: 

DISCIPLINA: \_\_\_\_\_

## RESOLUÇÃO