

Problème ouvert

Quel combustible choisir ?

Document

Combustible	Dihydrogène	Méthane	Essence
Formule chimique	H ₂	CH ₄	C ₈ H ₁₆
Masse volumique (kg.m ⁻³) sous 1 bar et à 0°C	0,090	0,65	680
Energie de combustion (kJ.mol ⁻¹)	240	800	5,05.10 ³

Problème.

Le choix du combustible se détermine à partir du rapport énergie/masse et énergie/Volume. Le meilleur combustible est-il le même dans les deux cas ?