

CORRECTION-PA-C4-LE METHANE

1-Combustible-inflammable / Comprimé – sous forte pression

2-

Température	-270°C	-170°C	-50°C
Etat	Solide	Liquide	gaz

3-Les émissions de méthane dans l'atmosphère favorise le réchauffement climatique. Il est bien plus puissant que le dioxyde de carbone CO₂, avec un potentiel de réchauffement global 28 fois plus élevé !

4-La combustion du méthane dans l'atmosphère produit du dioxyde de carbone et favorise le réchauffement climatique.

5-CH₄ + O₂ → H₂O + CO₂ (attention cette équation bilan n'est pas équilibrée)

6-Le combustible est le méthane.

7-Le comburant est le dioxygène.

8-

Énergie chimique →



→ Énergie thermique

9-Voir la vidéo

Equation équilibrée : CH₄ + 2 O₂ → 2 H₂O + CO₂