Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable.  Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits sont stables.	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
	T
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable.  Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits  sont stables.	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
 Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable.  Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits sont stables.	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable.  Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits sont stables.	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
	T
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable. Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable. Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits sont stables.	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est donc le <b>dioxygène.</b>
Coup de pouce 1	Coup de pouce 2
Les atomes sont très rarement seuls dans la nature. Le plus	L'équation de réaction de la combustion du méthane indique que le méthane réagit avec un gaz : le dioxygène pour former
souvent ils se regroupent en molécules afin d'être plus stable. Un réaction chimique ne peut se produire que si ses produits	des produits. La seule chose qui peut s'ajouter au méthane est