

**Correction du sujet de physique-chimie***Polynésie, 2019***Brevet des collèges : série professionnelle agricole****1. Ébullition de l'eau**

	Pour l'eau liquide	Pour la vapeur d'eau
Les molécules sont rapprochées les unes des autres.	Oui	Non
Les molécules sont animées de mouvements désordonnés.	Oui	Oui

**2. Dissolution du sel dans l'eau**

2.1 La valeur de la masse de l'eau salée est 2040 g.

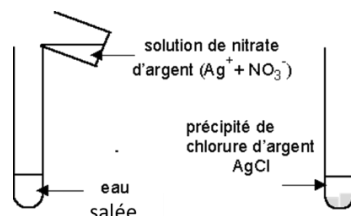
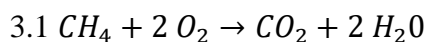
$$2.2 m_{\text{eau salée}} = m_{\text{eau}} + m_{\text{sel}} = 2000 + 40 = 2040 \text{ g}$$

2.3 Ion :  $\text{Cl}^-$  et  $\text{Na}^+$

Molécule :  $\text{H}_2\text{O}$

Atome : Cu

2.4

**3. Combustion du gaz de ville pour la cuisson**

3.2 La combustion du méthane est une transformation chimique car les atomes des réactifs se réarrangent pour former de nouvelles molécules qui sont les produits de la réaction.

3.3. Entre le gaz méthane et le brûleur de la gazinière : énergie chimique.

Entre le brûleur de la gazinière et l'air ambiant : énergie thermique.

Entre le brûleur de la gazinière et la casserole et eau de cuisson : énergie thermique.