

1^{ère} Partie : La matière
Niveau scolaire : 1ACSC

Physique - Chimie

Chapitre 12 : Corps pur et ses caractéristiques

Prof : Abdellah elhachimi

Corps pur et ses caractéristiques

I. Étude de l'ébullition de l'eau salée

On chauffe une solution d'eau salée et on enregistre la température au-bout de chaque minute.

Temps (min)	0	2	4	5	6	9	12	15	18	21
température (°C)	41	54	88	100	103	103,5	104	104,5	105	105,5
État Physique	liquide					Liquide et gaz				

Lors d'un changement d'état d'un mélange, la température change

II. Étude de l'ébullition de l'eau pure

On chauffe une solution d'eau pure et on enregistre la température au-bout de chaque minute.

Temps (min)	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18
température (°C)	20	45	60	75	88	96	100	100	100	100
État Physique	liquide						Liquide et gaz			

La température **reste constante** au cours de l'ébullition d'un corps pur.

III. Exemples des températures de fusion et d'ébullition des corps purs

Substance pure	Température de Fusion	Température d'ébullition
Aluminium	660°C	2500°C
Argent	960°C	2200°C
Alcool	-110°C	79°C
Cuivre	1084°C	2570°C
Fer	1535°C	2750°C

Conclusion

- un corps pur est un corps formé par une seule substance.
- Tous les corps purs sont caractérisés par **une température d'ébullition** et **une température de fusion constante**.
- La température de fusion de l'eau pure dans les conditions normales est de 0°C , es sa température d'ébullition est de 100°C sous la pression atmosphérique normale.

Fin.