

□年 □組 □番 名前 □

教材 6 - (4) の解答 状態変化

物質の状態変化について次の問に答えましょう。

記号	物質名	融点 (°C)	沸点 (°C)
ア	水	0	100
イ	酸素	-218	-183
ウ	エタノール	-115	78
エ	水銀	-39	357
オ	パルミチン酸	63	360
カ	鉛 (なまり)	328	1750

(1) 融点と沸点について、固体、液体、気体という言葉を使って説明しましょう。

融点とは、加熱によって物質が固体から液体になるときの温度である。

沸点とは、加熱によって物質が液体から気体になるときの温度である。

ポイント

純粋な物質では融点や沸点が決まっています。そのため、融点や沸点を測定することで、物質を見分けることができます。

(2) 20°Cのとき液体の物質はどれですか。また個体の物質はどれですか。表中の記号で答えなさい。

液体 (ア、ウ、エ) 固体 (オ、カ)

(3) -20°Cのとき液体の物質はどれですか。また気体の物質はどれですか。表中の記号で答えなさい。

液体 (ウ、エ) 気体 (イ)