

人気の「メディセレ式 薬学ドリル」シリーズから

「必須ドリル」が新登場!!

メディセレ式
薬学ドリル **必 須 60**



1,000円 (税別)

1カ月で、
全科目を
総復習で
できる!!

9/7^水
発売!!

オモテ 表

必須ドリル 1日1物理

問1 【疎水性相互作用】 Check!

疎水性相互作用は が增大することに起因する。 に当てはまる語句として最も適当なものはどれか。1つ選べ。

1. 自由エネルギー
2. ファンデルワールスカ
3. エンタルピー
4. 内部エネルギー
5. エントロピー

問2 【放射線】 Check!

軌道電子捕獲によって、放出される放射線はどれか。1つ選べ。

1. α 線
2. β^+ 線
3. β^- 線
4. γ 線
5. X線

1 Medisere

【ポイント1】
1ページ2問!!
1日1ページで
手軽に復習できる!

ウラ 裏

必須ドリル 【解答・解説】

【問1 解答番号】 5

解説 水中に疎水性物質がある場合、疎水性分子表面の水和水排除効果が起こり、水分子のエントロピーが増大する。疎水性相互作用は、このエントロピー増大に起因する。

解説のポイント
疎水性相互作用（疎水結合）は、エントロピーの増大が重要です。水中における炭化水素の集合現象は、疎水性分子表面の水和水排除（エントロピーの増大）が原動力となって起こる。また、疎水性相互作用の具体例として、界面活性剤のミセル形成、タンパク質の高次構造の安定化、薬物のタンパク結合などに関与していることも知っておきましょう。

【問2 解答番号】 5

解説 1. X α 線は、 α 変位によって放出される。
2. X β^+ 線は、 β^+ 変位によって放出される。
3. X β^- 線は、 β^- 変位によって放出される。
4. X γ 線は、 γ 変位、核異性体転移によって放出される。
5. O X線は、軌道電子捕獲によって、一定エネルギーのX線（特性X線）が放出される。

解説のポイント
それぞれの現象で放出される放射線の種類や原理などはしっかりおさえておこう。

変位	原理	原子番号	質量数
α 変位	陽子2個、中性子2個（ α 粒子）を放出。	-2	-4
β^- 変位	中性子が陽電子1個を放出して陽子になる。	+1	変化なし
β^+ 変位	陽子が陽電子1個を放出して中性子になる。	-1	変化なし
軌道電子捕獲	陽子が陽電子1個を捕獲して中性子になる。	-1	変化なし
γ 変位	エネルギーを原子核内から γ 線として放射。	変化なし	変化なし
核異性体転移	不安定状態である核種が過剰なエネルギーを γ 線として放射。	変化なし	変化なし

2 Medisere

【ポイント2】
解法のポイントも
掲載しているので
理解度が深まる!!



Medisere Bookでは
20%OFFで購入できます!

メディセレ

検索

Medisere Bookページへ! ▶

