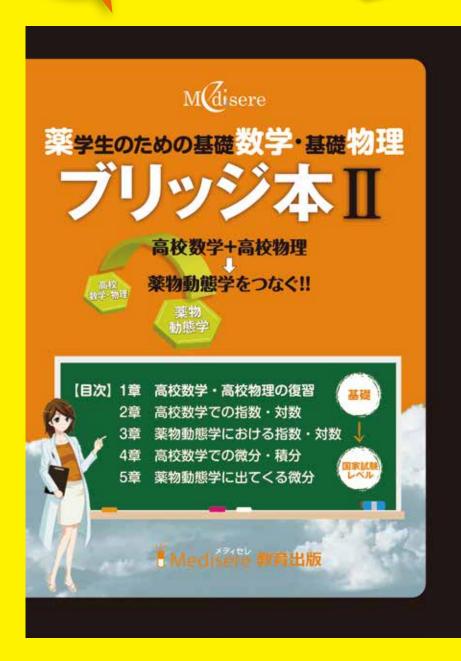


め



定価 1950円(税別)

歩



高校数学・高校物理の復習

1.1 単位と次元

○ 単位とは基準である

単位は、物理量の基準となる場と定義されています。ここで "***** と "**** という2つのキーウードについて確認しておきましょう。

物理量の定義とその種類

市団番とは用定数を用いてかしてきる事。または別定した量から声出てきる量のことを用します。 例えば世級で消を可能な長さや、ストップウォッチで消滅可能な特徴。さらには別定した前員と時間から弊出することのできる後さなどが、地質量としてみなされます。





10.

物理量に必要なもの(単位)

長さの単位であるメートルが有る世界と無い世界について考えてみましょう。



羽太成、薄く離れた理解に採んでいる友人が宇宙をプレゼントレてくれることになりました。そこで「あなたの手の大きさってごれくらいだっけ?」と聞かれたこします。メートルのある原果世界で はそのように関かれたら多くの人は、世界を称いて自分の手の大きさを計測し「20cm ぐらいだよ」 と思えることでしょう。



400.00

2

【確認問題】3章 薬物動態学における指数・対数

以下の問1~5について正路を囲えよ。

間1、血液温度性は原発性として単数を示すため、血液中でネイオン形で、しかも指摘性の高い関地 ほど温り用与しかすり。

競2、原程管での受動的有限収益の付出を搭款に従うので、原がアルカリ性になれば、当要性重物の 類球が温度は減少する。

簡3、物性質物は、pKaが大きいほど、表定容易性重称ではpKaが小さいほど、等からの必須には 相利である。ただし、高重物の分子形の報謝性は同程度とする。

間 4、溶解した薬物の分子形とイオン形の比率は、Henderson Hosselbakh 式で計算することが 出来る。

韓6、直接毛数からの集物吸収は pH 対影表別に従うので、韓性業物は pKa が小さいほど吸収され やすい

間6~9、次のHenderson Hasselbakh 女に関する記述について、正訳を答えなさい、

pH = pKa + log [CT28] (1)

pH+pKa+los (HPM) ②

舞台、zH が同じなら、zKa の大きい塩基性物質ほどイオン形の割合が小さい。

種で、pH が同じなら、pKs のからい物性和薬はどイオン形のあらが大きい。

着名、pKs が同じなら、pHの大きいほど塩基性物質では分子形の割合が小さい。

種名、1964が同じなら、194のかさいほど間性物質では分子形の影告が大きい。

簡10、サリチル酸のよくは30である。かか50で分子形はイオン形に比べてどれくらい存在するか。

問11、pKar4の回路性医療別について、pH+1、4、6における分子形とイオン形の選挙の割合を 求める。 高校数学・高校物理の復習から 薬物動態学までを学習できる 内容で構成されています。 メモ欄も充実しているので 直接書込みもOK。

章末確認問題で すぐに復習できる。 全77問掲載!!