

# 102-202

## 問題文

- プランク定数  $6.6 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$
  - 光速  $3.0 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$
  - アボガドロ数  $6.0 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
1. 240
  2. 270
  3. 300
  4. 330
  5. 360

## 解答

問202 : 1問203 : 4

## 解説

### 問202

まず、薬局やドラッグストアで外用剤購入時に  
・喘息既往の確認→NSAID s 成分で喘息発作がおきうるから。  
・妊娠の有無→NSAID s 成分で胎児に影響がありうるから。を行うことが大事です。

以下雑感。国試関係なし。  
売らなきゃいけないのがフェイタス Z だったりすると「とにかく効きます」 みたいにおすすめしているお店も少なからずあるのではないかと思います。。薬剤師、登録販売者 みんなが NSAID s 外用剤の副作用をきちんと意識し日々の業務を通じて薬物の適正利用を実現するためにMRさんも含め、それぞれの人が事あるたびに意識すべき点だと個人的に思います。以上雑感。

本問の聴取で、この女性は、貼付剤でかぶれたことはないが日焼け止めで過敏症を発症したことがあるとわかりました。ケトプロフェン（モーラステープ）が光線過敏症で聞き覚えがあるのではないのでしょうか。「日焼け止め成分での過敏症既往歴がある人」にモーラステープは禁忌となっています。従って、正解は 1 です。

ちなみに、他の選択肢の成分も NSAIDs であり、ケトプロフェン以外は日焼け止め成分での過敏症既往歴がある人に禁忌でないにせよ、日光曝露を避ける、皮膚症状が出たら使用をすぐやめるといった注意喚起は必要なケースであると思われます。

### 問203

まず、波の基本的なパラメータは波長（λ）と振動数（ν）です。振動数と波長の重要な関係は  $c = \nu \lambda \cdots 1$  です。振動数とエネルギーの関係を示す重要な公式が  $E = h \nu \cdots 2$  です。ここまでの前提知識となります。

λを求めたい問題で、E,h,c が与えられているので、式 1 を  $\nu = c/\lambda$  と変形し、式 2 に代入します。すると、 $E = h (c/\lambda)$  となります。これを  $\lambda = ?$  の形に直せば、 $\lambda = hc/E \cdots 3$  です。

後は数値を代入すればいいのですが、エネルギーの単位が「1 mol 当たり」であることに注意します。1mol とは、分子  $6.0 \times 10^{23}$  個ということです。原子 1 個あたりになおすために、E の所に代入する数値は、 $6.0 \times 10^{23}$  で割ります。

式 3 の右辺の各文字に、数値を代入すると

$$\lambda = (3 \times 10^8) (6.6 \times 10^{-34}) / \{(360 \times 10^3) \div (6.0 \times 10^{23})\}$$
$$= 3.3 \times 10^{-7}$$

= **330** × 10<sup>-9</sup> (波長の単位が nm なので、n = 10<sup>-9</sup> に数値を最後あわせています。)

以上より、正解は 4 です。