

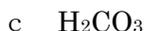
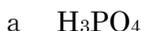
# 慧修会

## ファイナルチェック

### 杏林大学 化学

#### 問題

次のオキソ酸 a ~ d について、酸性の強いものから順にならべた正しいものを、以下の①~⑧から選べ。



①  $a > b > c > d$

②  $b > c > d > a$

③  $c > d > a > b$

④  $a > d > b > c$

⑤  $d > c > b > a$

⑥  $d > a > c > b$

⑦  $b > d > a > c$

⑧  $c > a > b > d$



#### Point

杏林大学では近年、酸と塩基、酸化還元反応からの出題が続いています。最後の1点のために、ファイナルチェックをしておこう！

正解 ⑦

#### 解説

オキソ酸は、「酸素原子が多く結合しているもの」「中心の非金属元素の電気陰性度が大きいもの」ほど、H原子が大きな正電荷を帯びて、水中で電離しやすくなるため酸性が強くなる。したがって、 $\text{HClO}_4 > \text{H}_2\text{SO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4 > \text{H}_2\text{CO}_3$ の順に酸性が強くなる。



医学部受験  
専門予備校

慧修会



慧修会の専用  
HPはこちら