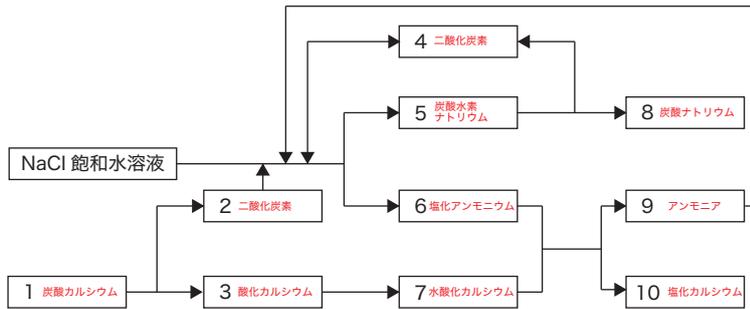


2023年1月29日実施

近畿大学医学部前期〈化学〉

ソルベー法に関する出題

問(1) ソルベー法における主な化合物の関係を表す次の図に関して、以下の設問(a)~(d)に答えよ。ただし、化合物1から化合物10は、同じ化合物の場合もある。



(d) 室温における塩化ナトリウムの飽和水溶液の密度を 1.20 g/cm^3 、質量パーセント濃度を 26.0% とすると、この飽和水溶液 100 L から得られる化合物8は理論上何 kg か。有効数字3桁で答えよ。

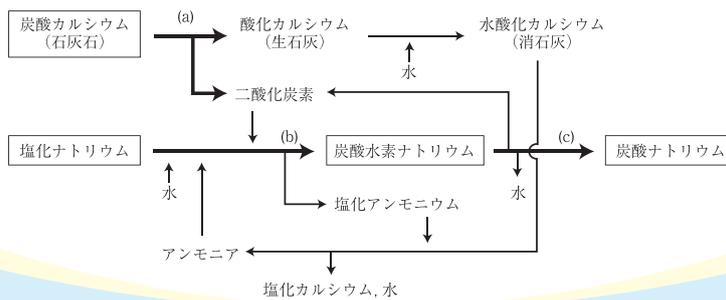
同じ!

【メビオ 直前対策テキスト】より

1/9, 1/10実施

問題 2-1 (抜粋)

(3) 下線部③に関して、炭酸ナトリウムの製造過程を下図に記す。(中略) (a)~(c)の反応を、それぞれ化学反応式で表すと、(a) $\square K$, (b) $\square L$, (c) $\square M$ である。



(4) (3)において炭酸ナトリウム 20.0 kg を製造するのに必要な塩化ナトリウムの重量は $\square N$ kg である。(以下略)

同じ立式で解ける
計算問題

コメント

ソルベー法(炭酸ナトリウムの製法)に関する出題。対策を行った問題も、実際の入試問題も一連の反応経路図を見ながら化学反応式を答え、最後に計算をする問題で、問われている内容も同じでした。工業的な製法の中でも受験生が苦手にながちな製法だけに、直前に演習したメビオ生は手際よく取り組むことが出来ました。

試験直前に
演習!

※試験問題、直前テキストとも掲載用にレイアウトを多少変更しています