

2 (イ)

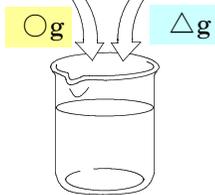
炭酸水素ナトリウムは、加熱すると炭酸ナトリウム、(X), (Y) の3種類の物質に分解される。(X) の生成を確かめるには(Z) を、(Y) の生成を確かめるには塩化コバルト紙を用いるとよい。

答 ② X 二酸化炭素 Y 水 Z 石灰水

(ウ)

1000gの水に塩化ナトリウムとブドウ糖の両方を加えて、塩化ナトリウムの濃度が2%、ブドウ糖の濃度が8%の水溶液をつくる。このとき、水に加える塩化ナトリウムとブドウ糖の質量の組み合わせとして最も適するものを次の1~4の中から一つ選び、その番号を書きなさい。ただし、1~4の質量は小数第1位を四捨五入した整数で示してある。

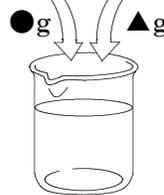
塩化ナトリウム ブドウ糖



水1000g

塩化ナトリウム 濃度2% ?
 ブドウ糖 濃度8% ?

塩化ナトリウム ブドウ糖



水溶液
 水+塩化ナトリウム+ブドウ糖=1000g

塩化ナトリウム 濃度2% $1000 \times 0.02 = 20g$
 ブドウ糖 濃度8% $1000 \times 0.08 = 80g$
 水 $1000 - 20 - 80 = 900g$

	塩化ナトリウム 濃度2%	ブドウ糖 濃度8%
水 900g	20g	80g
水1000g	20gより多い量	80gより多い量

	塩化ナトリウム	ブドウ糖
1	16g	64g
2	18g	72g
3	20g	80g
4	22g	89g

具体的な数値でなくとも
 おおよそで考えて解答を
 求める方法もある！

答 4