

高校受験対策・死守15

① 質量パーセント濃度が10%の食塩水がある。この食塩水100gに水を加えて質量パーセント濃度が2%の食塩水をつくる時、加える水は何gか求めなさい。

② 静脈にはところどころに弁がある。その弁のはたらきを、簡潔に書きなさい。

③ 一度水に溶かした物質を再び固体として取り出すことを何というか、書きなさい。

④ 図1の岩石の入り方を何というか、書きなさい。

⑤ 図1の岩石は、マグマが冷えて固まってできたものである。どのように冷えて固まったと考えられるか、簡潔に書きなさい。

⑥ 銅0.8gを空气中で加熱し、完全に酸素と反応させると1.0gの酸化物が生じた。銅2.0gを空气中で加熱し、完全に反応させたとき、反応する酸素の質量はいくらか、書きなさい。

⑦ 水素と酸素が化合して水が生成する化学変化を表す化学反応式を書きなさい。

<図1>



(全体的に黒っぽく、大きな鉱物どうしが組み合っている。)

