



2020 岩手医大対策 化学 C1.1 対策問題 1

17 岩手医大 第2問 問1

濃度不明のクロム酸カリウム水溶液(溶液 I) 20.0 mL と濃硫酸 5.0 mL とをホールピペットを用いてメスフラスコに入れ，純水を加えて全体積を正確に 500 mL とした(溶液 II)。溶液 II の 10.0 mL を三角フラスコにはかりとり，0.0500 mol/L のシュウ酸標準溶液で滴定したところ，6.00 mL 滴下したときに滴定の終点となった。溶液 I のモル濃度は何 mol/L か。最も適当な数値を，次の①～⑩のうちから 1 つ選べ。 mol/L

- ① 0.10 ② 0.12 ③ 0.20 ④ 0.24 ⑤ 0.25
⑥ 0.40 ⑦ 0.50 ⑧ 0.60 ⑨ 0.75 ⑩ 0.90