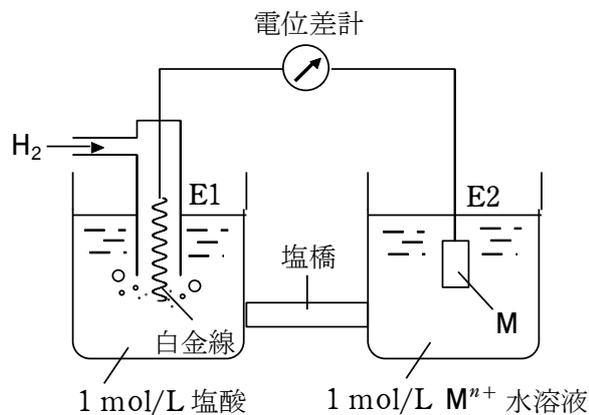


化学基礎・化学

問5 金属の電位差とイオン化列に関する次の文章を読み、(A) ~ (E) に最も適する語句の組み合わせを〔解答群〕から1つ選べ。 10

ある金属Mをその金属イオンの1 mol/L水溶液 $M^{n+}aq$ に浸し(図E2), 塩橋によって水素電極(図E1)と接続して電池をつくると, 水素電極を基準とした起電力(電圧)が測れる。これを(A) という。このとき, Znのような金属では, 起電力は(B) の値になり, Cuのような金属では, 金属は(C) の値となる。

金属のイオン化列は, 各金属をその標準電極電位の順に並べて比較したものである(A) の値の小さい金属ほどイオン化傾向が(D) い。



〔解答群〕

	(A)	(B)	(C)	(D)
①	標準電極電位	正	負	大き
②	標準電極電位	正	負	小さ
③	標準電極電位	負	正	大き
④	標準電極電位	負	正	小さ
⑤	電離度	正	負	大き
⑥	電離度	正	負	小さ
⑦	電離度	負	正	大き
⑧	電離度	負	正	小さ