



# 2026年度 埼玉医科大学 一般前期 化学 入試問題

2026年2月8日実施

## YMS「埼玉前期直前講習」から 入試問題がズバリ的中!

### 実際の入試問題

- [実験 1] 金属 A, D および E は、希塩酸を加えると気体を発生して溶けた。金属 A の塩酸溶液に塩素を通じると色の変化が見られた。一方、金属 B と C は、希塩酸には溶解しなかった。
- [実験 2] 金属 B と C は、気体を発生しながら濃硝酸に溶解した。しかし、金属 A と D は濃硝酸には溶解しなかった。
- [実験 3] 金属 D と E は、水酸化ナトリウム水溶液を加えると気体を発生して溶けた。
- [実験 4] 金属 C のイオンを含む水溶液は、青緑色の炎色反応が見られた。
- [実験 5] 金属 A ~ E の硝酸塩の水溶液に希塩酸を加えると、1 種類だけ沈殿が生じた。この沈殿は熱湯には溶けなかった。

問 3 25℃で硫酸銅(II)水溶液に金属片を浸したとき、金属片の表面に銅が析出するかどうかを調べた。銅が析出しない金属として適切なものを、次の①~⑩のうちからすべて選び、一緒にマークせよ。

- ① Ag      ② Al      ③ Au      ④ Fe      ⑤ Mg  
⑥ Ni      ⑦ Pb      ⑧ Pt      ⑨ Sn      ⑩ Zn

問 4 25℃で硝酸鉛(II)水溶液に金属 M を浸したとき、金属 M の表面に鉛が析出したが、硝酸鉛(II)水溶液の代わりに硝酸亜鉛水溶液を用いて同様の反応を行うと、金属 M の表面に亜鉛が析出しなかった。金属 M の性質として適切なものを、次の①~③のうちからすべて選び、一緒にマークせよ。ただし、金属 M は鉛、亜鉛以外の金属とする。

- ① 希硫酸に入れると水素が発生する。  
② 電解質水溶液に亜鉛板とともに浸してつくった電池では正極になる。  
③ 天然ではおもに単体として存在する。



「金属イオンが還元されて析出する設問」が的中!!

直前講習

### YMS 埼玉前期 直前講習会

問 4 希硝酸に溶解した金属 A の水溶液を入れた試験管 4 本用意し、金属 B, C, D および E の切片をそれぞれ溶液に浸した。このときに見られる現象として、最も適切なものはどれか。

- ① 金属 B ~ E 全ての金属の表面に金属 A が析出した。  
② 金属 B の表面にだけ、金属 A が析出した。  
③ 金属 D の表面にだけ、金属 A が析出した。  
④ 金属 E の表面にだけ、金属 A が析出した。  
⑤ 金属 B および C の表面にだけ、金属 A が析出した。  
⑥ 金属 D および E の表面にだけ、金属 A が析出した。  
⑦ 金属 B, D および E の表面にだけ、金属 A が析出した。  
⑧ 金属 C, D および E の表面にだけ、金属 A が析出した。



全ての受講が大きな差に

これが入試本番に生きる

YMS  
医大別直前講習会