ĐẠI CƯƠNG VỀ KIM LOẠI

GV: Thu Cúc – 0966.12.12.94

Câu 1. Kéo thả từ thích hợp vào chỗ chấm

nhiệt độ nóng chảy thấp nhất	mềm nhất	dẻo nhất	nhẹ nhất	dẫn điện tốt nhất

Vàng.	Bạc.	Cesi.	.Liti
.....	.....	.....	.....

Câu 2. Kim loại nào sau đây tan hết trong dung dịch kiềm dư? Click vào đáp án đúng

A. Mg. **B.** Fe. **C.** Al. **D.** Na.

Câu 3. Dung dịch không tác dụng với Al? Click vào đáp án đúng

HCl đặc, nguội HNO_3 loãng. H_2SO_4 đặc, nguội. KOH.

Câu 4. Sắp xếp các ion A, B, C, D sau theo thứ tự tính oxi hóa giảm dần

A. Ba^{2+}. **B.** Fe^{3+}. **C.** Cu^{2+}. **D.** Pb^{2+}.

(điền thứ tự A,B,C,D vào chỗ trống)

Câu 5. Hãy điền tên phương pháp **(thủy luyện, nhiệt luyện, đpnc, đpdd)** thích hợp vào chỗ chấm để điều chế kim loại *chú ý chọn đúng từ trong ngoặc*

A. Cu. **B.** Na. **C.** Ca. **D.** Mg.

Câu 6. Click vào đáp án đúng

Bản chất của ăn mòn kim loại là quá trình oxi hoá-khử.

Nguyên tắc chung để điều chế kim loại là khử ion kim loại thành nguyên tử kim loại.

Ăn mòn hoá học phát sinh dòng điện.

Tính chất hoá học đặc trưng của kim loại là tính khử.

Câu 7. Thí nghiệm nào sau đây chỉ xảy ra ăn mòn hóa học? Click vào đáp án đúng

(a) Nhúng thanh đồng nguyên chất vào dung dịch $FeCl_3$.

(b) Cắt miếng sắt tây (sắt tráng thiếc), để trong không khí ẩm.

(c) Nhúng thanh kẽm vào dung dịch H_2SO_4 loãng có nhỏ vài giọt dung dịch $CuSO_4$.

(d) Quấn sợi dây đồng vào đinh sắt rồi nhúng vào cốc nước muối.

Câu 8 (201 – Q.17). Cho 1,5 gam hỗn hợp X gồm Al và Mg phản ứng hết với dung dịch HCl dư, thu được 1,68 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng của Mg trong X là .....*gam*

Câu 9. Hỗn hợp X gồm Al và Ag. Cho m gam X vào dung dịch HCl dư, thu được 672 ml khí (đktc). Nếu cho m gam X vào dung dịch HNO_3 đặc, nguội (dư), thu được 448 ml khí (đktc). Giá trị của m là .....*gam*

Câu 10 (MH.19). Cho 6 gam Fe vào 100 ml dung dịch $CuSO_4$ 1M. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được m gam hỗn hợp kim loại. Giá trị của m là .....*gam*

LIVEWORKSHEETS