ĐỀ I

Thanh Thủy

NỘI DUNG	ĐÚNG
1. Sục khí CO_2 tới dư vào dd $NaAlO_2$ thu được kết tủa keo trắng.	
2. Cho dd $Fe(NO_3)_2$ vào dd H_2SO_4 loãng, thu được khí.	
3. dd NaOH dư làm mềm được nước cứng toàn phần.	
4. Bạc được sử dụng để sản xuất "giấy bạc" gói, bọc thực phẩm.	
5. Gang trắng chứa ít cacbon hơn gang xám nên được dùng để luyện thép.	
6. Cho dd NH_3 vào dd $AlCl_3$ có xuất hiện kết tủa.	
7. Nhiệt phân hoàn toàn $Cu(NO_3)_2$ tạo thành Cu.	
8. Hỗn hợp Na_2O và Al (tỉ lệ mol 1:1) tan hết trong nước dư.	
9. Trong công nghiệp dược phẩm, $NaHCO_3$ được dùng để điều chế thuốc đau dạ dày.	
10.Trong công nghiệp, Al được sản xuất bằng phương pháp điện phân nóng chảy $AlCl_3$.	
CO không khử được MgO thành Mg.	
11.Hỗn hợp Na, Ba tan hoàn toàn trong nước dư.	
12.Miếng gang để trong không khí ẩm có xảy ra ăn mòn điện hóa.	
13.Cho dd $Ba(OH)_2$ dư tác dụng với $Al_2(SO_4)_3$ thu được hỗn hợp kết tủa.	
14.Có thể dùng Na_2CO_3 để làm mềm nước cứng.	
15.Điện phân dd $AgNO_3$ (điện cực trơ), thu được khí O_2 ở catot.	
16.Các KL kiềm đều tác dụng với nước ở nhiệt độ thường.	
17.Kim loại có nhiệt độ nóng chảy thấp nhất là Hg.	
18.Đun nóng có thể làm mềm nước có tính cứng vĩnh cửu.	
19.Hỗn hợp Na_2O và Al (tỉ lệ mol 1 : 1) tan hết trong nước dư.	
20.Tất cả các KL thuộc nhóm IA đều dễ tan trong nước tạo dd bazơ tương ứng.	
21.Cho $FeCl_2$ vào dd $AgNO_3$ dư thu được hỗn hợp chất rắn.	
22.Au là KL có khả năng dẫn điện tốt nhất.	
23.Phèn chua được dùng để làm trong nước đục.	
24.Có thể dùng lượng vừa đủ dd HCl để làm mềm nước cứng tạm thời.	
25.Hỗn hợp Cu và Fe_2O_3 (tỉ lệ mol 1:1) có thể tan hoàn toàn dd HCl dư.	
26.Tất cả các nguyên tố thuộc nhóm IIA đều dễ tan trong nước tạo dd bazơ tương ứng.	
27.$Fe(NO_3)_2$ bị $AgNO_3$ trong dd oxi hóa thành Fe^{3+}.	
28.Ở điều kiện thường, các KL đều ở trạng thái rắn.	
29.Al, Al_2O_3 và $Al(OH)_3$ đều tan được trong dd NaOH.	
30.Có thể dùng lượng vừa đủ dd $Ca(OH)_2$ để làm mềm nước cứng tạm thời.	
31.Cho Fe_3O_4 dư vào dd HCl thu được dd chứa hỗn hợp 2 muối.	

LIVEWORKSHEETS

32.Độ dinh dưỡng của phân lân được đánh giá bằng hàm lượng %P_2O_5.	
33.Điện phân NaCl nóng chảy, thu được khí clo ở anot.	
34.Nhúng thanh Zn vào dd chứa $CuSO_4$ và H_2SO_4, có xuất hiện ăn mòn điện hóa.	
35.Kim loại dẫn điện tốt nhất là Au.	
36.Có thể dùng giấm ăn để làm tan cặn trong phích hoặc ấm đun nước.	
37.Hỗn hợp Cu, Fe_3O_4 có số mol bằng nhau tan hết trong lượng dd HCl dư.	
38.Cho bột Cu vào lượng dư dd $FeCl_3$, thu được dd chứa hai muối.	
39.Dung dịch amoniac làm phenolphtalein từ không màu chuyển sang màu hồng.	
40.Cho Mg tác dụng với lượng dư dd FeCl3 thu được KL Fe.	

LIVEWORKSHEETS