

ĐỀ KIỂM TRA TỐC ĐỘ

1, Viết sản phẩm của phản ứng: $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

$\text{Al} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

2, Nêu hiện tượng khi nhỏ từ từ đến dư dung dịch NH_3 vào dung dịch AlCl_3 .

3, Nêu hiện tượng khi nhỏ từ từ đến dư dung dịch NaOH vào dung dịch AlCl_3 .

4, Công thức hóa học của phèn chua |

là:.....

5, Hỗn hợp tecmit gồm.....

6, Người ta điều chế kim loại kiềm, kiềm thổ, nhôm bằng phương pháp.....

7, Điều chế nhôm từ quặng.....

8, Tên gọi của $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ là.....

9, Chất dùng để bó bột khi bị gãy xương gọi là.....

10, Hòa tan 18,5 g hỗn hợp kim loại kiềm vào nước, sau phản ứng thu được 3,36 lít H_2 . (đktc) và dung dịch X. Cô cạn X khối lượng chất rắn thu được là?.....

11, Hòa tan m g Al vào dung dịch NaOH sau phản ứng thu được 6,72 lít H_2 (ĐKTC). Giá trị của m là.....

12, Điện phân nóng chảy 11,7 gam một muối clorua của kim loại kiềm sau phản ứng thu được 2,24 lít khí ở anot. Công thức của muối clorua là?.....

