**BÀI TẬP ALUMINIUM VÀ ALUMINIM OXDIE TÁC DỤNG VỚI DUNG DỊCH BASE**

**Câu 1.** Cho 2,7 gam Al vào dung dịch KOH dư thu được tối đa V lít khí ở đkc. Giá trị của V là?

 **A.** 5,678 lít **B.** 3,7185 lít **C.** 4,958 lít **D.** 2,479 lít

|  |
| --- |
|  |

**Câu 2.** Thể tích (ml) dung dịch KOH 0,5M cần dùng để hòa tan hết 5,1 gam bột Aluminium oxide là

 **A.** 200. **B.** 50. **C.** 400. **D.** 100.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 3.** Cho m gam Al tan hoàn toàn trong dung dịch NaOH dư thu được 0,7437 lít khí H2 (đkc). Giá trị của m là

 **A.** 0,54. **B.** 0,27. **C.** 5,40. **D.** 2,70.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 4.** Để phản ứng vừa đủ với m gam Al cần 100 ml dung dịch NaOH 1,50M. Giá trị của m là

 **A.** 4,05. **B.** 8,10. **C.** 5,40. **D.** 2,70.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 5.** Hòa tan hoàn toàn 8,1 gam Al trong dung dịch KOH vừa đủ đến khi phản ứng hoàn toàn thu được dung dịch Y. Cô cạn Y thu được m gam muối khan không ngậm nước. Giá trị của m là

 **A.** 29,4 gam **B.** 23,4 gam **C.** 58,8 gam **D.** 46,8 gam

|  |
| --- |
|  |

**Câu 6.** Hoà tan hoàn toàn 4,05 gam Al trong lượng vừa đủ dung dịch Ba(OH)2 thu được V lít khí H2 (đkc). Giá trị của V là

 **A.** 7,437 lít. **B.** 10,08 lít. **C.** 5,5778 lít. **D.** 3,7185 lít.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 7.** Cho 2,16 gam Al tác dụng với 100 mL dung dịch NaOH 0,6M tới phản ứng hoàn toàn, thu được V lít khí H2 (đkc). Giá trị của V là

 **A.** 2,688. **B.** 1,344. **C.** 2,2311. **D.** 0,672.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 8.** Cho 100 ml H2SO4 1,1M tác dụng với 100 ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch X. Thêm vào dung dịch X 1,35 gam Al. Thể tích khí giải phóng là:

 **A.** 1,1236 lít. **B.** 1,6857 lít. **C.** 1,4874 lít. **D.** 2,524 lít.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 9.** Cho 4,05 gam bột Al tác dụng với V lít O2 (đkc), thu được hỗn hợp rắn X. Cho X tác dụng với lượng dư dung dịch NaOH, sinh ra 1,85925 lít H2 (đkc). Biết các phản ứng đều xảy ra hoàn toàn. Giá trị của V là

 **A.** 3,3647 **B.** 1,2654 **C.** 1,85925 **D.** 6,7236

|  |
| --- |
|  |

**Câu 10.** Cho 9 gam hỗn hợp Al, Al2O3 tác dụng hết với dung dịch NaOH, thu được 1,156 lít H2 (đkc). Phần trăm khối lượng Al trong hỗn hợp trên là:

 **A.** 90%. **B.** 73%. **C.** 80%. **D.** 10%.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 11.** Để hoà tan vừa đủ m gam hỗn hợp Al, Al2O3 cần dùng 200 ml dung dịch KOH 2M, phản ứng xong thu được 7,437 lít H2 (đkc). Giá trị m là

 **A.** 25,8.    **B.** 19,7.  **C.** 13,2.    **D.** 15,6.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 12.** Hòa tan hoàn toàn 15,6 gam hỗn hợp Al, Al2O3 trong V ml dung dịch NaOH 1M (lấy dư 20% so với lượng cần thiết). Kết thúc phản ứng, thu được 7,437 lít khí (đkc). Giá trị của V là

 **A.** 400. **B.** 240. **C.** 360. **D.** 480.

|  |
| --- |
|  |

**Câu 13.** Cho 10,7 gam hỗn hợp X gồm Al và MgO vào dung dịch NaOH dư, sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được 3,7185 lít khí H2 (đkc). Khối lượng của MgO trong X là

 **A.** 2,7 gam. **B.** 6,0 gam. **C.** 4,0 gam. **D.** 8,0 gam.

|  |
| --- |
|  |