

PHIẾU HỌC TẬP

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA NHÔM

- Nhôm (Al) là kim loại có tính khử, so với kim loại kiềm và kiềm thổ tính khử của Al hơn. Trong các phản ứng hoá học:



- Trong hợp chất Al có số oxi hoá là

1. Tác dụng với phi kim

a, Với Clo

- Khi tiếp xúc với Clo

- PTHH:

b, Với oxi

- Ở điều kiện thường, nhôm với không khí, do có rất mỏng bảo vệ.

- Khi đốt, nhôm trong không khí.

- PTHH:

2. Tác dụng với H₂O

- Khi phá bỏ Trên bề mặt nhôm (hoặc tạo hỗn hống Al – Hg, thì nhôm với nước ở

PTHH:

- Nhôm không tác dụng với nước dù ở nhiệt độ cao, vì trên bề mặt của nhôm có bảo vệ.

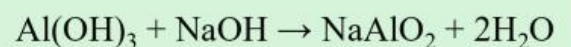
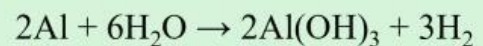
3. Tác dụng với axit

(Nối cột A với cột B sao cho đúng về tính chất tác dụng với axit của Al)

A (axit phản ứng với Al)	B (sản phẩm khử tạo thành)
HCl/H ₂ SO ₄ loãng .1	a. Bị thụ động
HNO ₃ loãng .2	b. NO ₂
HNO ₃ đặc, nóng .3	c. NO
H ₂ SO ₄ đặc, nóng .4	d. H ₂ S
HNO ₃ đặc, nguội .5	e. H ₂

4. Tác dụng với bazơ

(Điền đúng thứ tự các phản ứng xảy ra khi cho thanh nhôm vào dung dịch NaOH)



PTHH tổng hợp:

..... →

5. Tác dụng với oxit kim loại

- Ở điều kiện, Al khử được nhiều ion kim loại trong oxit (oxit của các kim loại đứng sau trong dãy hoạt động hoá học của kim loại).