

## PHIẾU ÔN TẬP TÍNH CHẤT CỦA KIM LOẠI

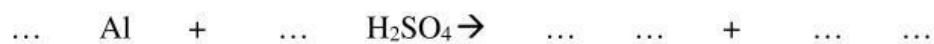
**Bài 1: Hoàn thành các PTHH sau:**

...	Fe	+	...	Cl <sub>2</sub>	→	...	...			
...	Al	+	...	O <sub>2</sub>	→	...	...			
...	Zn	+	...	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	→	...	...	+	...	...
...	Mg	+	...	FeSO <sub>4</sub>	→	...	...	+	...	...
...	Ba	+	...	H <sub>2</sub> O	→	...	...	+	...	...

**Bài 2: Điền đáp án vào chỗ chấm**

Cho 2,7 gam Al tác dụng với 150 mL dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 1M, sau phản ứng thu được dung dịch X.

a) *Viết phương trình hóa học xảy ra.*



b) *Tính thể tích khí H<sub>2</sub> thu được ở điều kiện chuẩn.*

$$V_{\text{H}_2} = \dots \dots \dots (\dots \dots)$$

c) *Còn dung dịch X thu được bao nhiêu gam muối khan?*

$$m_{\text{muối}} = \dots \dots \dots (\dots \dots)$$