### **Phản ứng hóa học**

Đây là các phương trình ion thu gọn và đầy đủ cho mỗi phản ứng:

**a)**  \* **Giải thích:** Kẽm (Zn) là kim loại mạnh hơn sắt (Fe), nên nó có thể đẩy sắt ra khỏi dung dịch muối của nó. \* **Phương trình ion thu gọn:**

**b)**  \* **Giải thích:** Muối natri cacbonat () tác dụng với canxi clorua () tạo ra kết tủa canxi cacbonat (). \* **Phương trình ion thu gọn:**

**c)**  \* **Giải thích:** Magie hiđroxit () là bazơ không tan, tác dụng với axit clohiđric (HCl) tạo ra muối và nước. \* **Phương trình ion thu gọn:**

**d)**  \* **Giải thích:** Sắt(II) clorua () tác dụng với natri hiđroxit (NaOH) tạo ra kết tủa sắt(II) hiđroxit (). \* **Phương trình ion thu gọn:**

**e)**  \* **Giải thích:** Bari nitrat () tác dụng với kali sunfat ()