



Họ và Tên : Lớp: 12A.



TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA Kim loại

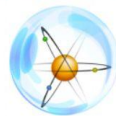
Quan sát video thí nghiệm , cho biết hiện tượng (trình bày khi GV hỏi)

Điền thông tin theo yêu cầu :

Kim loại dễ electron lớp ngoài cùng



Có tính đặc trưng : $M \rightarrow M^{+} + ne$



Video 1

PTPƯ :



Video 2

PTPƯ :

1

Kim loại phản ứng được với :



Video 3

PTPƯ :



Video 4

PTPƯ :

2

Kim loại tác dụng được với :

☒ Với các axit :

Tạo ra sp khử là : H_2

Chỉ kim loại đứng
..... H
trong dãy hoạt
động hóa học mới
phản ứng

☒ Với các axit :

Tạo ra sp khử là :

Tại sao có thể
dùng bình bằng
Al, Fe đựng dung
dịch nguội của
 HNO_3 / H_2SO_4

Video 5

PTPƯ :



Kim loại phản ứng được với :

3

☒ Ở Nhiệt độ thường. KL thuộc nhóm (Trừ) dễ T/d với tạo

☒ các KL còn lại , khử ở nhiệt độ cao (VD:) hoặc không t/d (VD :.....)



4

Video 6

PTPƯ xảy ra :

PTPƯ không xảy ra :

Kim loại phản ứng được với :

Lưu ý :

Kim loại đẩy kim loại
ra khỏi dd muối

K	Ca	Na	Mg	Al	Zn	Fe	Ni	Sn	Pb	H	Cu	Hg	Ag	Pt	Au
---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	----