HỌ TÊN:

LỚP



KIỂM TRA 7 PHÚT – AXIT NITRIC _ MUỐINITRAT

Câu 1: Số oxi hóa của N trong HNO_3 là .....

Câu 2: Tính chất hóa học của HNO_3 là .....

Câu 3: Cu + HNO_3 (đặc, nóng) tạo ..... + NO_2 + ...

Câu 4: Cho các chất FeO, Fe_2O_3, $Fe(NO_3)_2$, CuO, FeS, $Fe(OH)_2$ lần lượt tác dụng với dung dịch HNO_3 loãng dư. Các chất tạo phản ứng OXH khử là

FeO **CuO**

LIVEWORKSHEETS

Fe_2O_3 FeS

$Fe(NO_3)_2$ $Fe(OH)_2$

Câu 5: HNO_3 đặc, nguội không tác dụng với các kim loại: .....

Câu 6: C + HNO_3 (đặc, nóng) tạo ..... + NO_2 + ...

Câu 7: $Fe(OH)_3$ + HNO_3 (đặc, nóng) tạo ..... + ...

Câu 8: Cho: $AgNO_3$, $Pb(NO_3)_2$, $Zn(NO_3)_2$, $Ca(NO_3)$. Số muối nhiệt phân tạo ra oxit là .....

Câu 9: Nhiệt phân $Fe(NO_3)_2$ ngoài không khí thu được.....+.....+.....

LIVEWORKSHEETS

Câu 10: Cu tác dụng HNO_3 đặc hiện tượng thu được dung dịch màu ….. và khí …. không màu hóa nâu ngoài không khí.

LIVEWORKSHEETS