Простые типовые задачи.

1)Рассчитать массу 1 молекулы NH2CH3COOH. Сколько атомов содержиться в 1.52г этого в-ва?   
2)Найти объем газов при н.у для смеси газов. ( 1.6 г CH4 и 3 г NO)   
3)Вычислить молярную масу 0,0252 г паров в-ва по уравнению Менделеева-Клайперона при 30 грудсах, 101.51 кПа.Если оно занимает объм 24 мл.   
4) Написать схему получения оксидолв,гидроксида,ксилоты и соли для:Al и N2( оксид N2O5)   
5)Рассчитать требуемые величины по схеме реакции:   
CaO + H2O->Ca(OH)2   
1 кг m-?   
Рассчитать требуемые величины по недостатку реакции:   
O2+Na ->Na2O   
11.2 л 23 г m-?