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-?