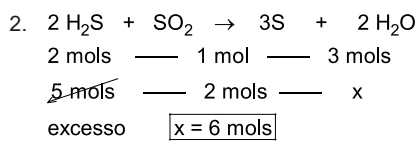
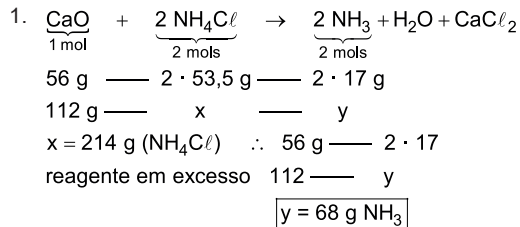
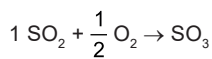


Professor: Edwilkens				
1	2	3	4	5
A	C	C	C	D
6	7	8	9	10
E	A	D	D	D

Limitante e Excesso:



3. A reação química balanceada para o processo é:



Ou seja, com mesmo volume destes gases sabemos que pelas CNTP haverá o mesmo número de mols. 22,4 litros de qualquer gás, em CNTP, possuirá um mol de moléculas.

Assim, se colocarmos a mesma quantidade em mol dos gases, vemos que 1 mol de SO₂ reagirá com 0,5 mol de O₂.

Assim, sobrarão no total 0,5 mol de O₂.

Se 1 mol corresponde a 100%, os 0,5 mols restantes representam 50% do valor de O₂.

Reações Sucessivas

