



1. Formula o nombra:  $\text{Co}_2\text{O}_3$   $\text{AsH}_3$   $\text{Pt}(\text{OH})_4$   $\text{SnO}$   $\text{H}_2\text{SO}_3$   
 $\text{Ba}(\text{ClO})_2$   $\text{H}_2\text{S}$  àcid tiosulfurós àcid ortofosfòric perclorat fèrric
2. Si un tassó té 3,5 mols d'aigua, quantes molècules d'aigua hi ha en el tassó? Quants àtoms d'H hi ha?
3. Una dissolució conté 25 g de sucre en 100 g d'aigua. Determina el % en massa de solut.
4. Quants g d'hidròxid de sodi hi ha en 500 ml de dissolució 0,6 M?
5. Escribeu la reacció del iodur potàssic amb el nitrat plumbós. Digueu el nom dels productes. Ajusta la reacció. Si tenim 1 mol de cada reactiu, quin és el limitant?
6. La reacció del dicromat potàssic amb el nitrat de plata dóna, com saps, una substància de color vermell fosc que és dicromat de plata. A més, també dóna nitrat de potassi. Escribeu la reacció i ajusta-la. Quants g de dicromat de plata s'obtenen si fem reaccionar 1 mol de dicromat potàssic amb 170 g de nitrat de plata?
7. Què vol dir que una reacció química dóna un precipitat?  
Quin pH té una dissolució d'àcid sulfúric?  
De quin color es torna el paper indicador de pH si es banya en hidròxid amònic (amoníac)?  
Què és més àcid el dicromat potàssic o el cromat potàssic?  
Quin color tenen aquestes dues substàncies?
8. Defineix o dibuixa (amb certa definició): Pipeta, gradeta, bureta, erlenmeyer i matràs aforat.

Masses atòmiques:

|    |    |   |    |    |    |     |
|----|----|---|----|----|----|-----|
| Na | O  | H | Cr | K  | N  | Ag  |
| 23 | 16 | 1 | 52 | 39 | 14 | 108 |