

### Opgave 1

Isoler massen og molarmassen i formlen:  $n = \frac{m}{M}$

### Opgave 2

Isoler antal mol og volumenet:  $c = \frac{n}{V}$

### Opgave 3

Hvor mange mol fruktose skal der bruges til 0,5 L 0.1 M opløsning?

### Opgave 4

Hvor mange mol NaOH skal der bruges til 250 mL 0.2 M opløsning?

### Opgave 5

Hvor mange gram NaOH skal der afvejes til 250 mL 0.2 M opløsning?

HINT:

Se evt. videoen om at finde molarmassen (M) af et molekyle

<http://goo.gl/FFtEPo>

### Opgave 6

Hvor stort et volumen opløsning skal du afmåle for at få præcis 0.1 mol NaOH hvis du har en NaOH opløsning, der har koncentrationen 2 M