

### QUESTÃO 01

168g – 32g=136g de precipitado

136g -----268g de solução

x-----1340g

x=680g de nitrato que se separa da solução.

### Questão 02

a)

1mol-----56g

$4 \cdot 10^{-17}$  mol-----x

x=2,24.10<sup>-15</sup> g ou 2,24.10<sup>-12</sup> mg/L

O lote atende a legislação, pois é bem menor que o teor permitido pela legislação.

b)

Cl            água

5000 g-----10<sup>6</sup> ml

x-----10<sup>3</sup> ml

x= 5g de cloro

NaClO        Cl

74,5g-----35,5g

x-----5g

x=10,5 g de NaClO

NaClO        solução

20g-----100 ml

10,5g-----V

V=52,5 ml de “cloro líquido”