

2.3 · 10<sup>-3</sup> M Mg<sup>2+</sup> 1L

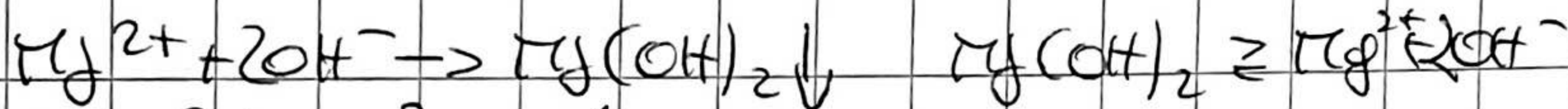
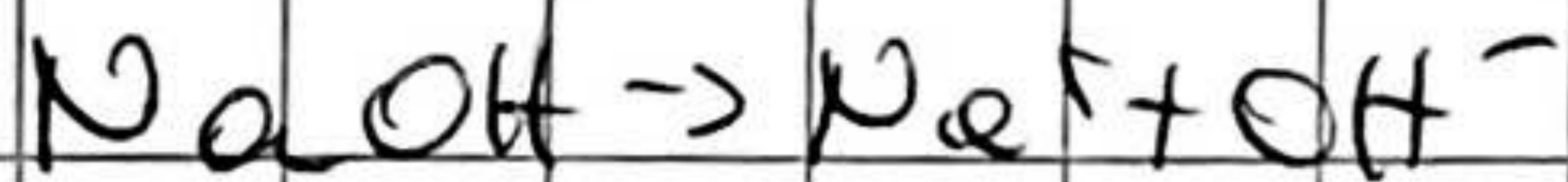
ml = ? NaOH 1.6 · 10<sup>-3</sup> M

↓ Mg(OH)<sub>2</sub> pH precip completa

~~problema 12.3~~

? pH = 2.65

K<sub>PS</sub> Mg(OH)<sub>2</sub> = 1.8 · 10<sup>-11</sup>



i) 2.3 · 10<sup>-3</sup> 1.6 · 10<sup>-3</sup> /

f) 7 · 10<sup>-4</sup> / 1.6 · 10<sup>-3</sup>

K<sub>PS</sub> = [OH<sup>-</sup>]<sup>2</sup> [Mg<sup>2+</sup>] ⇒ [OH<sup>-</sup>] = √(K<sub>PS</sub> / [Mg<sup>2+</sup>]) = 1.6 · 10<sup>-4</sup>

- trovare ml necessari

[OH<sup>-</sup>] = 1.6 · 10<sup>-4</sup> M

pOH = 3.8      pH = 10.2

↑ INIZIO

~~all'inizio~~ all'inizio OH<sup>-</sup> = 2.3 · 10<sup>-3</sup>

m = M · V = 2.3 · 10<sup>-3</sup> M

V<sub>necessari</sub> = (2.3 · 10<sup>-3</sup>) / (1.6 · 10<sup>-4</sup>)

V = 14.42?

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M~~

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M · 1L = 1.6 · 10<sup>-4</sup> M · x~~

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M~~

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M · 1L = 1.6 · 10<sup>-4</sup> M · x~~

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M~~

~~1.6 · 10<sup>-3</sup> M · 1L = 1.6 · 10<sup>-4</sup> M · x~~