

التمرين 02:

1 - لدينا محلول لنترات التوتياء حضر بإذابة 3,78 g من هذه المادة قى مقدار 100 mL من الماء المقطر.

• ما هو التركيز المولى لهذا المحلول و استنتج تركيزه بشوارد NO_3^- .

2 - نضيف حتما قدره 40 mL من الماء المقطر إلى 20 mL من المحلول السابق .

• كم يصبح تركيزه بالشوارد NO_3^- .

$$M(\text{Zn}) = 65 \text{ g mol}^{-1} , M(\text{N}) = 14 \text{ g mol}^{-1} , M(\text{O}) = 16 \text{ g mol}^{-1}$$