Bij 20,0 mL 0,100 mol/L oplossing wordt 0,244 gram van een eenwaardig zuur toegevoegd. De oplossing blijkt dan neutraal te zijn. Wat is de molaire massa van dit eenwaardig zuur?

 A 61 g/mol

 B 122 g/mol

 C 244 g/mol

 D 488 g/mol

**Answer: B**

HA + NaOH  NaA + H2O

mmol NaOH = 20.0 x 0.100 = 2 mmol

mmol HA = mmol NaOH = 2 mmol

Molecular mass of HA = 0.244 g / 2 mmol = 0.244/2.10-3 g/mol = 122 g/mol.