



ب - احسب قيمة  $pK_A$  لكل من الثنائيتين حمض/أساس :  $A_1^- / HA_1$  و  $A_2^- / HA_2$  ثم استنتج مع التعليل أي الحمضين أقوى .

2. احسب التركيزين  $[H_3O^+]$  ،  $[Na^+]$  في المزيج عند إضافة 5 سم<sup>3</sup> من الصود لمحلول  $HA_2$ .

$$. 6,3 = 0,8^{+} 10$$