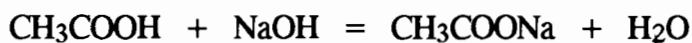


**LABORATÓRIUMI GYAKORLAT**  
(Az 1.a, 1.b és III. kategória részére)

A versenyző sorszáma:

**ÉTELECET ECETSAVTARTALMÁNAK MEGHATÁROZÁSA**

Az ételecetből az asztalodon lévő mérőlombikba lemértünk . . . . .cm<sup>3</sup>-t,  
( $\rho = \dots\dots\dots\text{kg/m}^3$ ). NaOH mérőoldattal határozd meg a kapott oldat tényle-  
ges összetételét! A lejátszódó kémiai reakció a következő:



**A mérés menete:**

A kapott, ismert térfogatú ételecetből készíts 100 cm<sup>3</sup> törzsoldatot! Ebből  
titrálj meg 10 - 10 cm<sup>3</sup> -t (a pipetta kétjelű!) a 0,10 molos NaOH mérőoldattal  
1 - 2 csepp fenolftalein indikátor jelenlétében.

(C: 12; Na: 23; O: 16)

**Mérési adatok, eredmények:**

1. A mérőoldat fogyása 10 cm<sup>3</sup> törzsoldatra: 1. . . . . cm<sup>3</sup>  
2. . . . . cm<sup>3</sup>

Átlagfogyás: . . . . . cm<sup>3</sup> 3. . . . . cm<sup>3</sup>

2. A törzsoldat ecetsav tartalma: . . . . . mol/dm<sup>3</sup>

3. Az ételecet összetétele: . . . . . mol %

4. Az ételecet ecetsav koncentrációja: . . . . . vegyes %

A mérés pontosságára adott pontszám: . . . . .

Eredményszámolás pontszáma: . . . . .

Összes pontszám: . . . . .