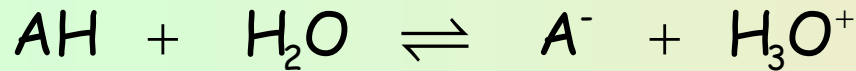



# Azido ahul baten diluzioa



$c_0$	$c$		-	-
$\Delta c$	$-c\alpha$		$c\alpha$	$c\alpha$
$c_{eq}$	$c(1-\alpha)$		$c\alpha$	$c\alpha$

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

diluzioa  
(ura gehitzen da)



Zer gertatzen da?

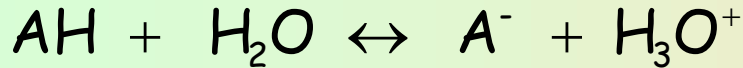
## Le Châtelier-en printzipioa

Zer gertatzen da azido ahul bat (orekan dagoena) diluitzen denean?

Diluzioa (ura gehituz) gertatu ondoren, aurreko egoerarekin alderatuz

- Taula berria egin behar al da?
- Azidotasun-konstantea berdin mantentzen al da?
- Hasierako kontzentrazioa aldatzen al da?
- Disoziazio-maila (portzentaia) berdina al da?

# Azido ahul baten diluzioa

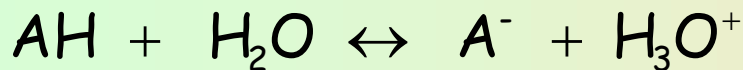


$c_0$	$c_1$		-	-
$\Delta c$	$-c_1 \alpha$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$
$c_{eq}$	$c_1(1-\alpha)$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

↓ diluzioa  
(ura gehitzen da)

Taula berria



$c_0$	$c_2$		-	-
$\Delta c$	$-c_2 \alpha$		$c_2 \alpha$	$c_2 \alpha$
$c_{eq}$	$c_2(1-\alpha)$		$c_2 \alpha$	$c_2 \alpha$

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

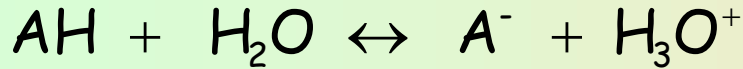
Taula berria behar da

Hasierako kontzentrazioa aldatzen denez, taula berria behar da.

Azidotasun-konstantearen balioa ez da aldatzen tenperatura aldatzen ez dugun bitartean.

- Hasierako kontzentrazioa aldatzen da
- Azidotasun-konstantea ez da aldatzen

# Azido ahul baten diluzioa

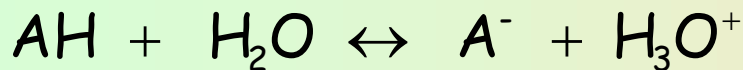


$c_0$	$c_1$		-	-
$\Delta c$	$-c_1 \alpha$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$
$c_{eq}$	$c_1(1-\alpha)$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

↓ diluzioa  
(ura gehitzen da)

Taula berria



$c_0$	$c_2$		-	-
$\Delta c$	$-c_2 \alpha$		$c_2 \alpha$	$c_2 \alpha$
$c_{eq}$	$c_2(1-\alpha)$		$c_2 \alpha$	$c_2 \alpha$

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

Taula berria behar da

• Hasierako kontzentrazioa aldatzen da: gutxitu egiten da

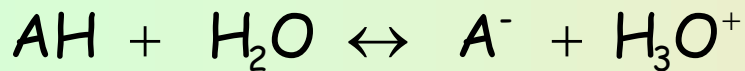
• Azidotasun-konstantea ez da aldatzen

• Disoziazio-maila ere aldatu egiten da, zeren konstantea berdina bada eta "c" gutxitu bada:

$$K_a = c \frac{\alpha^2}{1-\alpha}$$

$c \downarrow$     $\alpha \uparrow$

# Azido ahul baten diluzioa

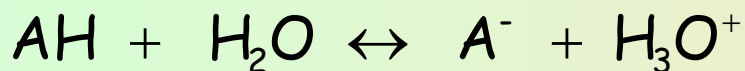


$c_0$	$c_1$		-	-
$\Delta c$	$-c_1 \alpha$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$
$c_{eq}$	$c_1(1-\alpha)$		$c_1 \alpha$	$c_1 \alpha$

$$K_a = c_1 \frac{\alpha_1^2}{1-\alpha_1}$$

↓ diluzioa  
(ura gehitzen da)

Taula berria



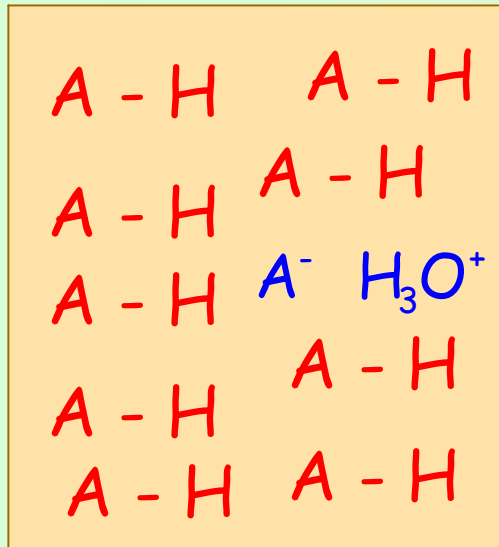
$c_0$	$c_2$		-	-
$\Delta c$	$-c_2 \alpha_2$		$c_2 \alpha_2$	$c_2 \alpha_2$
$c_{eq}$	$c_2(1-\alpha_2)$		$c_2 \alpha_2$	$c_2 \alpha_2$

$$K_a = c \frac{\alpha_2^2}{1-\alpha_2}$$

Taula osoa aldatzen da!!!

- Hasierako kontzentrazioa aldatzen da: gutxitu egiten da
- Azidotasun-konstantea ez da aldatzen
- Disoziazio-maila ere aldatu egiten da

# Azido ahul baten diluzioa

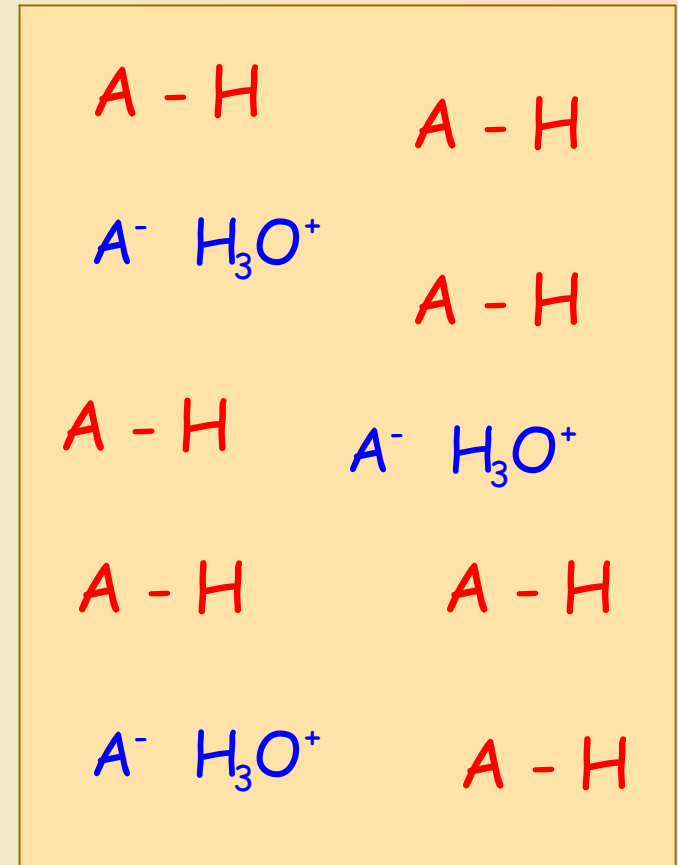


hasierako  
bolumena

Ura gehituta  
→

kontzentrazioa  
gutxitu da

disoziazio-maila  
handitu da



amaierako  
bolumena