

FIȘĂ DE LUCRU
Soluții apoase de acizi și baze

I. Completați spațiile libere în enunțurile de mai jos:

Acizii sunt substanțe care protoni.

Bazele sunt substanțe care protoni.

Amfoliții acido-bazici se comportă în prezența unui acid ca, iar în prezența unei baze ca

<https://www.youtube.com/embed/DupXDD87oHc>

II. Alegeți varianta care face enunțurile de mai jos adevărate:

În soluțiile de acizi predomină ionii $[H_3O^+]$ / $[HO^-]$.

O soluție acidă are concentrația $[H_3O^+]$ **mai mică/mai mare** decât 10^{-7} .

pH-ul unei soluții acide este mai mic decât **7/14**.

pH-ul unei soluții care are $[H_3O^+] = 10^{-2}$ este **2/-2**.

O soluție bazică are pH-ul **mai mic/mai mare** decât 7.

O soluție care are $[HO^-] = 10^{-9}$ este **acidă/bazică**.

III. Completați rubricile libere din tabelul de mai jos:

	$[H_3O^+]$	$[HO^-]$	pH	pOH	Caracter acido-bazic
Sol. 1	10^{-12}				
Sol. 2		10^{-3}			
Sol. 3			2		
Sol. 4				10	

IV. Să ne jucăm puțin! pH-ul unor soluții întâlnite în viața de zi cu zi:

https://phet.colorado.edu/sims/html/ph-scale/latest/ph-scale_en.html?screens=1

V. <https://wordwall.net/ro/resource/32686584>

<https://wordwall.net/ro/resource/32687144>