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. Alegeţi varianta care face enunţurile 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. Completaţi 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 puţin! pH-ul unor soluții întâlnite în viaţa 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

LIVEWORKSHEETS