



**Umumta'lim maktabining 2024-2025-o'quv yili o'quvchilarining kimyo fanini
o'zlashtirish darajasini aniqlash uchun test, savol, masala va topshiriqlar varianti**

11-___sinf o'quvchisi _____

F.I.SH.

O'quvchi to'plagan umumiy ball:_____ (namunaviy variant)

II Chorak 3-BSB

1. Kuchli elektrolitlar, kuchsiz elektrolitlar va noelektrolitlarga 2 tadan misol yozing.

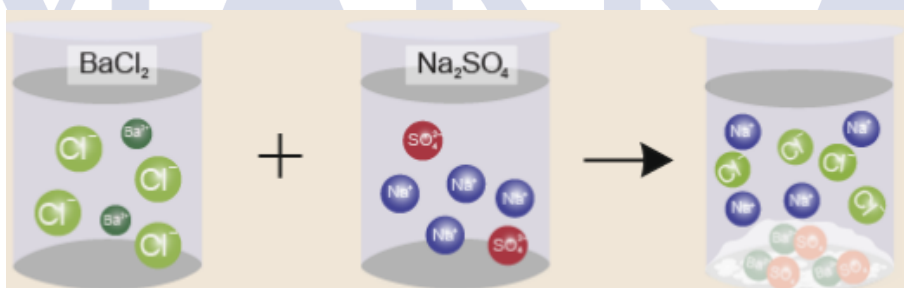
1	
2	
3	
4	
5	
6	

2. Sog'lom organizmdagi hazm jarayonida oshqozonning pH 1,5-2 ga teng bo'lib, u ma'lum bir muhitni ifodalaydi. Ushbu eritmaga mos keladigan xususiyatlarni tanlang.

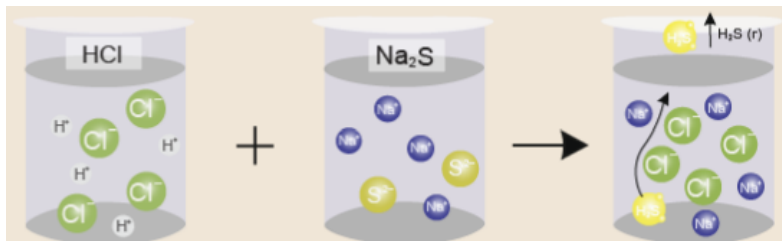
- A. pH = 7, neytral muhit, lakmus binafsha rangda bo'ladi.
B. pH > 7, ishqoriy muhit, fenolftalein pushti rangda bo'ladi.
C. pH < 7, kislotali muhit, metal zarg'aldog'i qizil rangda bo'ladi.
D. pH = 2, kislotali muhit, universal indikator qizil rangda bo'ladi.

3. Rasmlarda ko'rsatilgan reaksiyalar uchun molekulyar tenglamalarini yozing.

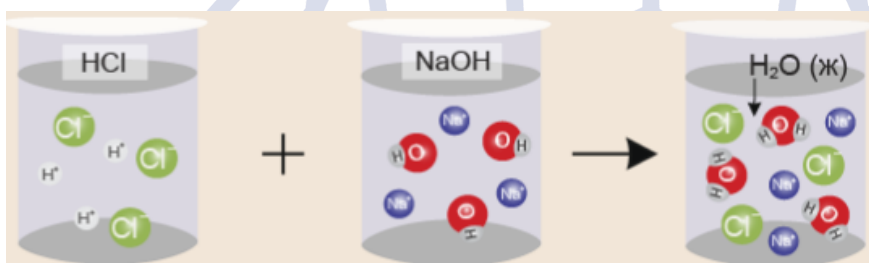
- 1) Oz eriydigan moddaning hosil bo'lishi;



2) Gaz moddaning hosil bo'lishi;



3) Kuchsiz elektrolit - suv hosil bo'lishi



4. Qisqartirilgan ionli gidroliz tenglamalarini yozing va koeffitsientlar yig'indisini hisoblang.

Tuz	Kation bo'yicha gidroliz	Anion bo'yicha gidroliz	Koeffitsientlar yig'indisi
Na_2SO_4			
ZnCl_2			
$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$			
Al_2S_3			

4. Na_2SO_4 eritmasida dissotsiatsiyalanmagan molekular soni 40 ta bo'lsa, eritmadagi natriy ionlari sonini toping. ($\alpha=75\%$)