

Test de evaluare
REAȚIA DE SCHIMB

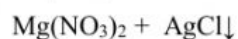
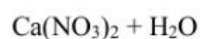
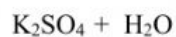
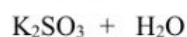
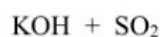
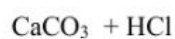
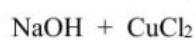
1. Completați spațiile punctate:

1 p

Reacția de neutralizare este reacția chimică în care reactanții sunt și....., iar produșii de reacție sunt și

În reacția de schimb, atât reactanții cât și produșii de reacție sunt substanțe

2. a) Stabiliți corespondența prin săgeți între reactanți (coloana A) și produși de reacție (coloana B). 0,7 p



b) Scrie denumirea și formula bazelor întâlnite întâlnite mai sus:

--	--	--

0,3p

3. Stabilește corespondența prin săgeți:

Acizi tari

Baze solubile

Acizi slabi

Baze greu solubile

H_2S , H_2SO_3 , $\text{CH}_3 - \text{COOH}$

KOH , NaOH , LiOH

$\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_2$

HCl , HNO_3 , H_2SO_4

1 p

4. Alege FALS sau ADEVĂRAT pentru culorile următoarelor precipitate:

Cu(OH)_2	AgCl	Fe(OH)_3	CaCO_3	AgBr
Verde	Alb	Brun-roșcat	Alb	Maroniu

1p

5. Selectează răspunsul corect:

a) Clorura de bariu este reactivul de recunoaștere pentru:

- Acid azotic și azotați
- Acid sulfuric și sulfați
- Acid cloruric și cloruri

b) Azotatul de argint este reactivul de recunoaștere pentru:

- Acid azotic și azotați
- Acid sulfuric și sulfați
- Acid cloruric și cloruri

1p

6. Masa de precipitat obținută prin reacția dintre sulfat de cupru și 30 g soluție 40% de hidroxid de potasiu este:

2p

- 21 g
- 10,5g
- 42 g

7 Masa de sare , masa de apă din soluția finală și concentrația are soluției de sare obținută în urma reacției dintre 265 g sol carbonat de sodiu 20% cu o soluție de acid sulfuric 24,5% este:

- 17g; 465, 25g; 24 %
- 71g ; 372g; 15,26%
- 14,2g; 231; 35,25%

2p

