Nume și prenume:

 Clasa:

Discilpina : Chimie

 **FIȘĂ DE EVALUARE**

1. Încercuiți varianta corectă de răspuns: 2p
2. Reacțiile care au loc cu transfer de protoni se numesc:
3. Redox;
4. Acido- bazice;
5. De descompunere;
6. Complexare.
7. Într-o soluție neutră:
8. [ H3O+] = [ HO⁻ ] = 10⁻7 moli / L
9. [ H3O+] < [ HO⁻ ]
10. [ H3O+] > [ HO⁻ ]
11. [ H3O+] = 10⁻1 moli / L
12. Completați spațiile libere din enunțurile umrătoare: 2p
13. pH-ul este ………… cu semn schimbat a concentrație……………………………
14. Produsul conentației ionilor de hidroniu și …………………. se numește ………………………….
15. Soluțiile acide au pH-ul…………….
16. Un indicator acido-bazic este o substanță care își schimbă ……….. și …………. în funcție de……………. ionilor de [ H3O+] sau [ HO⁻ ] din soluția în care este introdus.
17. Clasificați soluțiile în funcție de valoarea pH-ului. 2p
18. Care este pH-ul soluției a cărei concentrație în ioni de hidroniu [ H3O+] = 10⁻5 mol/l?

 1p

1. Realizați corespondențe între elementele celor două coloane: 2p
2. B.
3. Amfolit acido- bazic a. 10⁻14 (moli / L)2.
4. Indicator acido- bazic b. pH=7
5. Produsul ionic al apei c. pH= 11
6. Soluția neutră d. apa

 e.fenolftaleina

Notă: se acordă 1 punct din oficiu.