

BAREM DE CORECTARE

VARIANTA I

SUBIECTUL I – 30 PUNCTE

- 1) 5 puncte: 1p - $\text{MgSO}_4 \times n \text{H}_2\text{O}$
 - 2p - calcule
 - 1p - $n=7$
 - 1p – utilizare
- 2) 10 puncte : 5p – calcule 150 ml HCL și 50 ml apă
 - 5p – descriere, mod de lucru
- 3) 15 puncte: 5p – construcție
 - 3p – descrierea funcționării
 - 3p – reacțiile de la electrozi
 - 2p – simbol
 - 2p – ecuația generatoare de curent

SUBIECTUL II – 30 PUNCTE

- 1) 10 puncte 3p – ecuațiile reacțiilor de obținere a reactivului Tollens
 - 2p – ecuația reacției de identificare a acetilenei
 - 2p – ecuația reacției de identificare a unei aldehide
 - 3p – observații experimentale
- 2) 10 puncte : 5p – instalație, desen, părți componente
 - 2p – ecuația reacției
 - 2p – mod de lucru
 - 1p – identificarea acetilenei
- 3) 10 puncte : 2p - $m_d=18\text{g}$
 - 2p – ecuația reacției
 - 2p – $n=0,3$ moli bază
 - 2p – $V_s=0,15\text{L}$
 - 2p – virajul culorii

Barem Fizica -varianta 1

I.

Item nr.	1	2	3	4	5	6	7	8
Corect	b	a	c	c	d	c	a	d
Punctaj	2p	2p	2p	2p	2p	2p	2p	2p

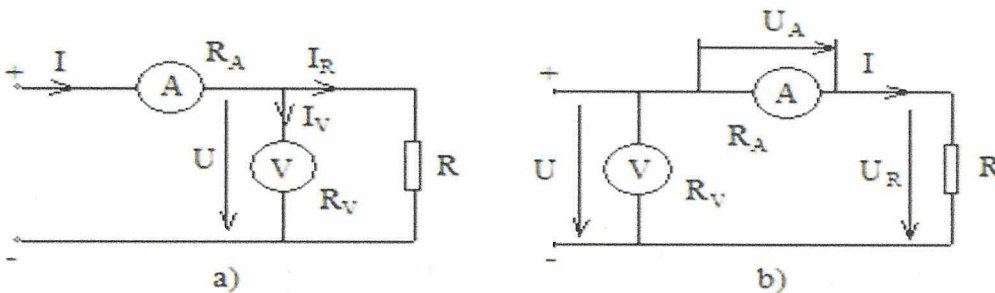
II. Teoria lucrarii pe scurt si forma marimii de masurat in varianta experimentală aleasa(ex.: $\mu=F/mg$) - 2p

Materiale necesare(ex: tribometru cu toate accesoriile) -2p

Dispozitivul experimental - montare si functionalitate -2p

Accesibilizare si reducerea surselor de erori,ca nr. si intensitate -1p

III. Prezentarea variantelor constructive si functionale, AVAL si AMONTE -2p



Caracteristici generale ale aparatelor analogice A si V -1p

Formele R in cele doua montaje si diferentele fata de valoarea reala:

-in AVAL: $R_{mas}=U/I$ si $R_{reala}=U/I_R$; -1p

-in AMONTE: $R_{mas}=U/I$ si $R_{reala}=U_R/I$. -1p

Justificare calitativa a aplicarii metodei AVAL la R mici si AMONTE la R mari. -2p