

Ж.Бөкөнбаев атындагы №15 жалпы орто билим берүүчү мектебинин январь айында практикалык, лабораториялык жазуу иштерин кароо, анализ берүүгө карата жазылган

Январь 2022-жыл

Маалымдама

Максаты: Практикалык, лабораториялык жазуу дептерлердин уюштурулушун текшерүү.

Текшерүүдө дептерлердин жалпы абалы орто, талапка ылайык лабораториялык жана практикалык дептерлери уюштурулган.

Физика мугалимдери Саипбаева М жана Ш.Хусанбаева. Текшерүүдө практикалык дептерлердин абалы физика сабагыныкы талапка жооп берет, убагында текшерилип, бааланып турат. Програмада болгон баардык материалдар дептерлерде мөөнөтү менен дал келет жана сырткы абалы да жакшы сакталган. Мугалим окуучулар менен тыгыз байланышта практикалык иш жүргүзүп жатканы көрүнүп турат. Дайыма сабактарын балдар менен кызыктуу өтөт.

Химия мугалимдери М.Сманова жана А.Дадаханов. Жазуу практикалык жана лабораториялык дептерлердин абалы жана предметтик дептерлер өз убагында текшерилип турат. Дептерлердин абалы жакшы. Практикалык иштерди дептерге ачып иштешет. Бирок, куралдар жок болгондуктан интерактивдүү доскада видеосабак түрүндө көрсөтүшөт.

Жогорудагы фактыларга таянып төмөндөгүдөй жыйынтык чыгарылды. Жазуу практикалык жана лабораториялык дептерлердин абалы жана предметтик дептерлер өз убагында текшерилип, балоо иши жүргүзүлсү

Сунуш: физика, химия сабактарынын дептерлери өз убагында текшерилсин.

Окуу бөлүмүнүн башчысы  О.Маматова
Мектеп директору  А.Н.Жоробекова



Ball and Stick Models



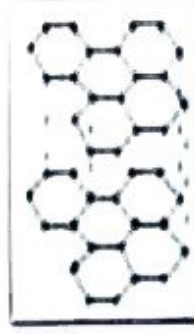
C60



Diamond



Sodium Chloride



Plumbago



CH4



C2H6



C2H4



C2H2



C6H6



C2H5Br



C2H5OH



C4H10



C6H6O



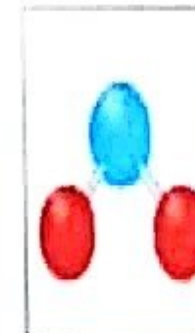
C2H4O2



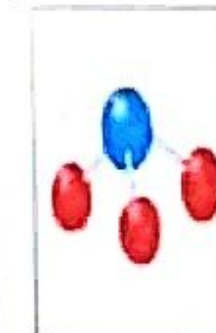
C2H4O



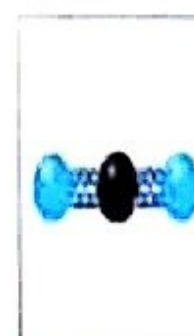
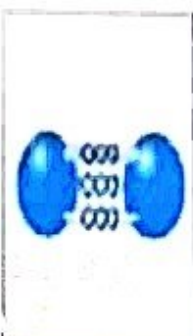
C3H6O



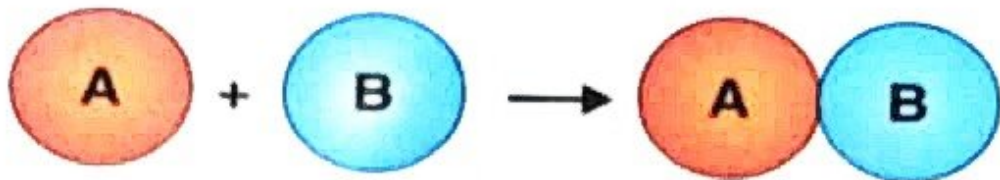
H2O



NH3



Combination reaction



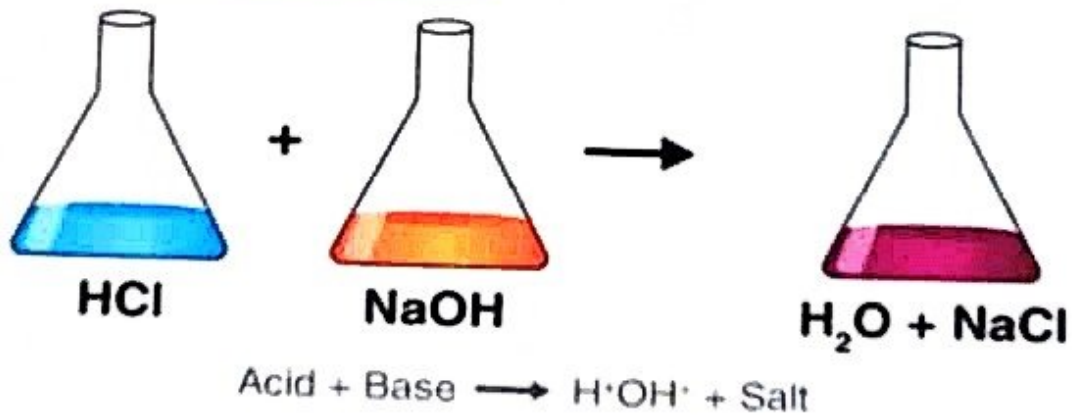
Decomposition reaction



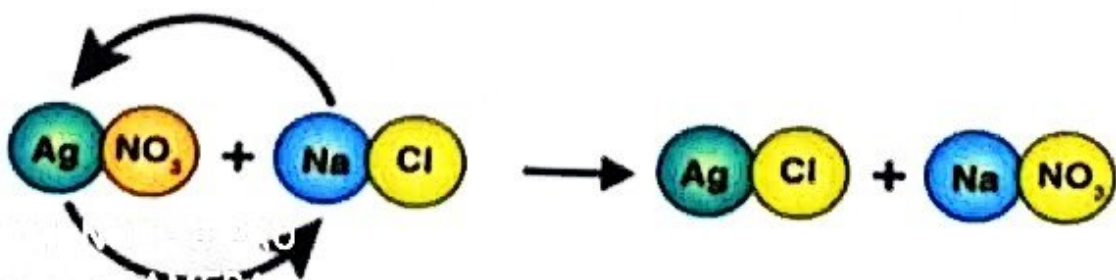
Combustion reaction



Neutralization reaction



Displacement reaction



ХИМИЯ КТОБЫЛМАК


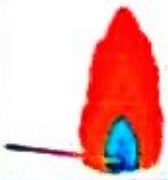
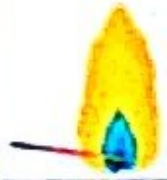


АШ ЖЕГЕН ЭКӨӨ,
ЭСИ ООГОН ТӨРТӨӨ.





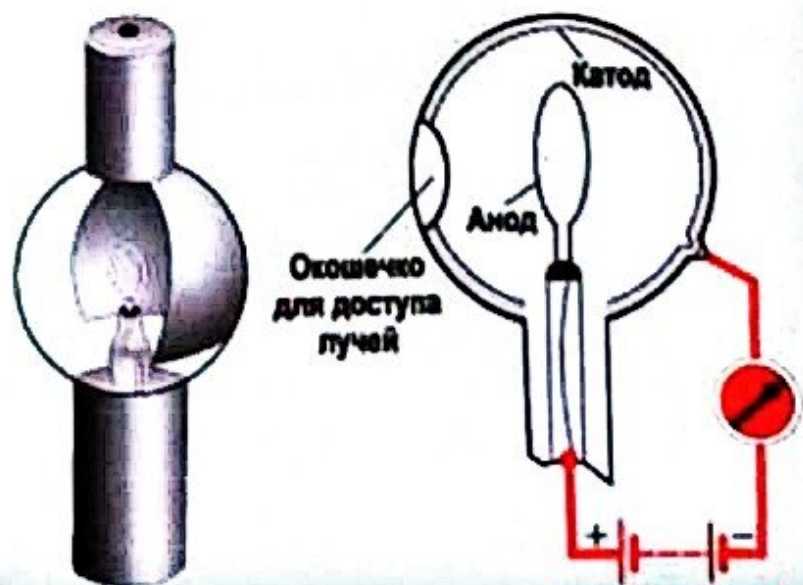
2

ХИМИЯ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛЛОВ

ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ		Li	Na	K	Rb	Cs
РЕАГЕНТЫ						
КИСЛОРОД	O_2	ОКСИД Li_2O	ПЕРОКСИД Na_2O_2	НАДПЕРОКСИДЫ KO_2 RbO_2 CsO_2		
СЕРА	S	$2M + S = M_2S$ при $t^\circ C$				
ВОДОРОД	H_2	LiH	NaH	KH	RbH	CsH
ВОДА	H_2O	$2M + 2H_2O = 2MOH + H_2 \uparrow$ 				
ГАЛОГЕНЫ	Cl_2 Br_2 I_2	$2M + G_2 = 2MG$				
ЦВЕТ ПЛАМЕНИ СОЛЕЙ						



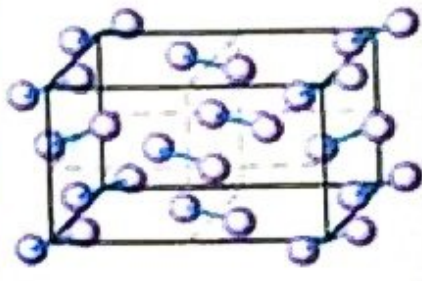


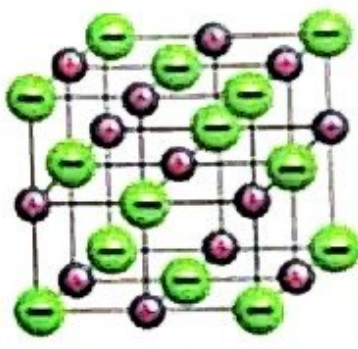


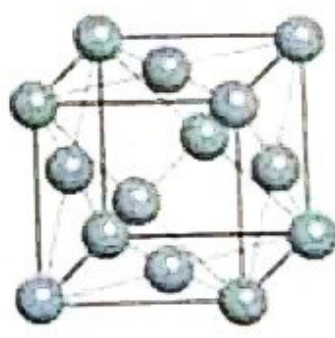
РЕАКЦИЯ С ВОДОЙ

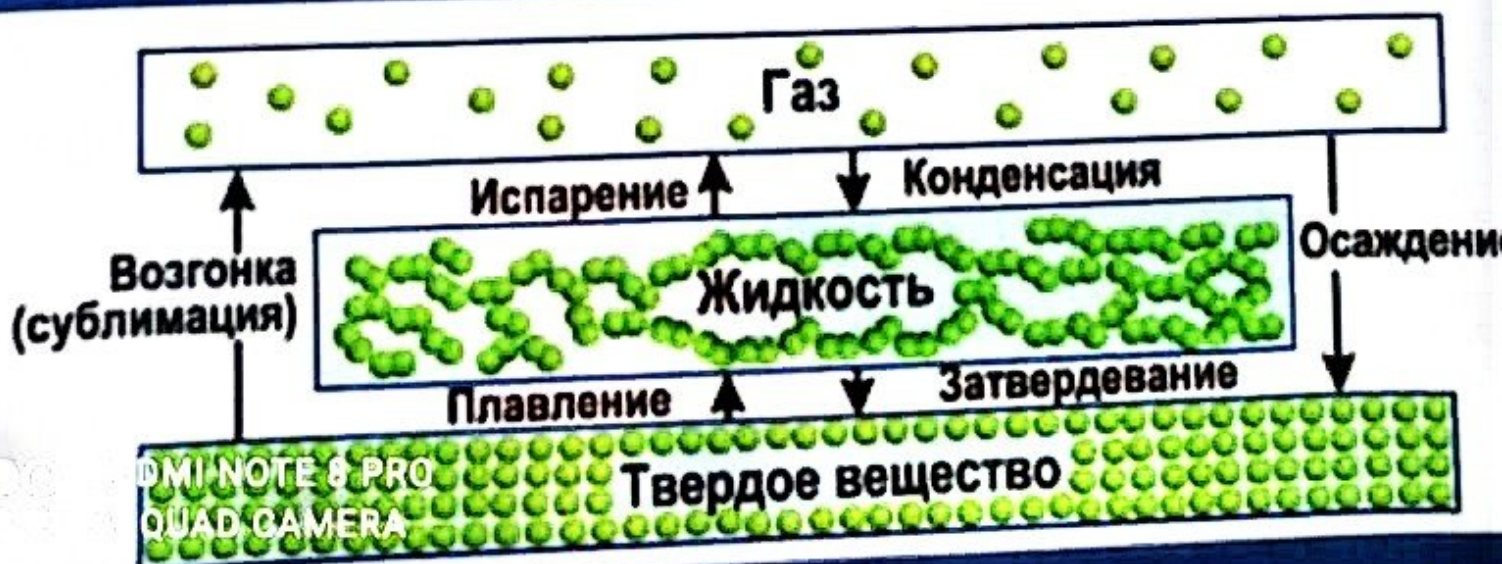
СХЕМА ЦЕЗИЕВОГО ФОТОЭЛЕМЕНТА



5

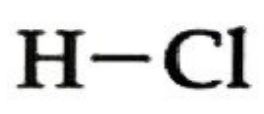
СТРУКТУРНЫЕ ИЗМЕНЕНИЯ ВЕЩЕСТВ

	ГАЗ	ЖИДКОСТЬ	КРИСТАЛЛ
I_2 $t_{\text{пл}} 113^\circ\text{C}$ $t_{\text{пл}} 184^\circ\text{C}$			
$NaCl$ $t_{\text{пл}} 801^\circ\text{C}$ $t_{\text{пл}} 1465^\circ\text{C}$			
Ag $t_{\text{пл}} 960^\circ\text{C}$ $t_{\text{пл}} 2167^\circ\text{C}$			

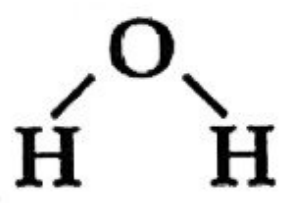


8. СОСТАВЛЕНИЕ ФОРМУЛ ПО ВАЛЕНТНОСТИ

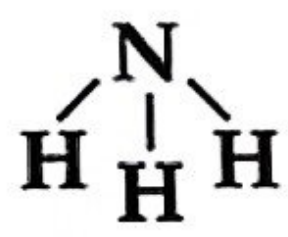
ХЛОРОВОДОРОД



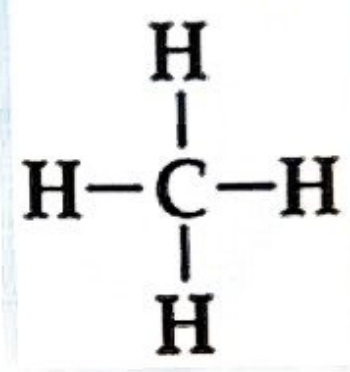
ВОДА



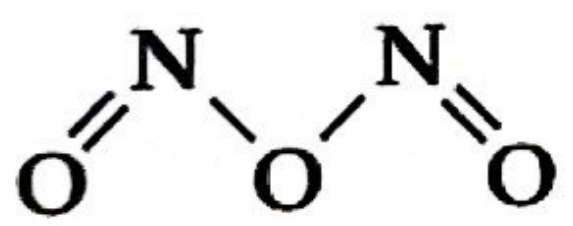
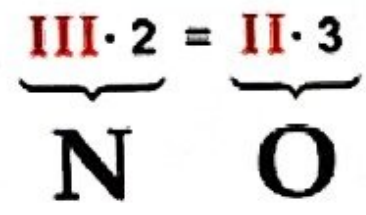
АММИАК



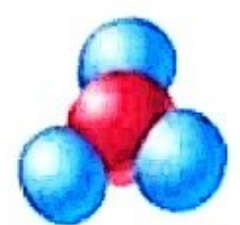
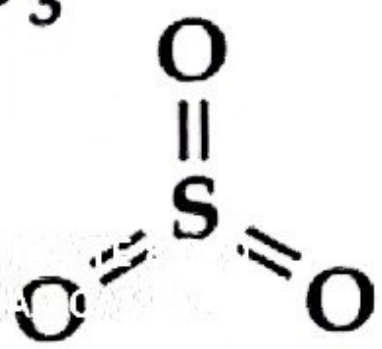
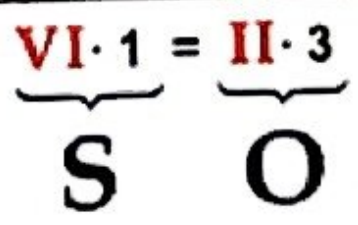
МЕТАН



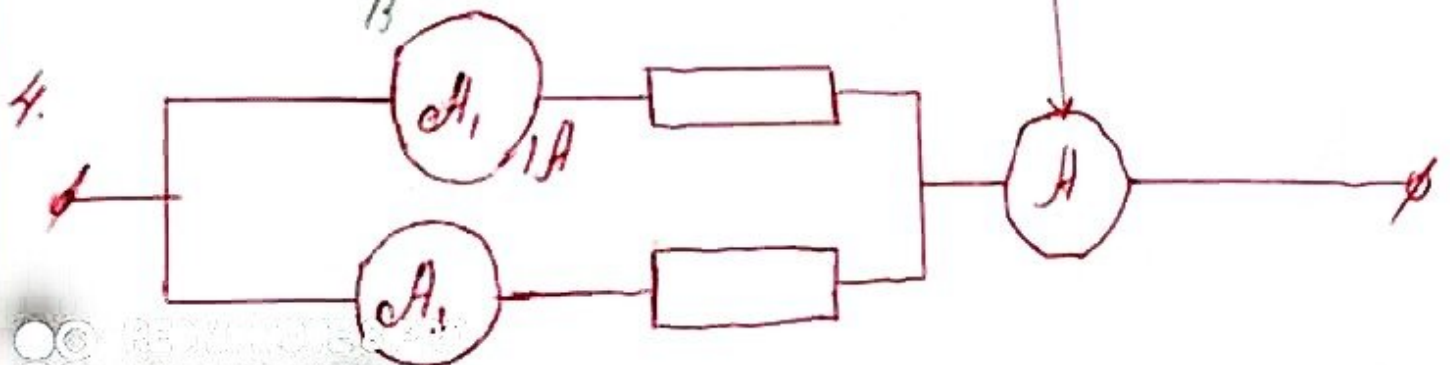
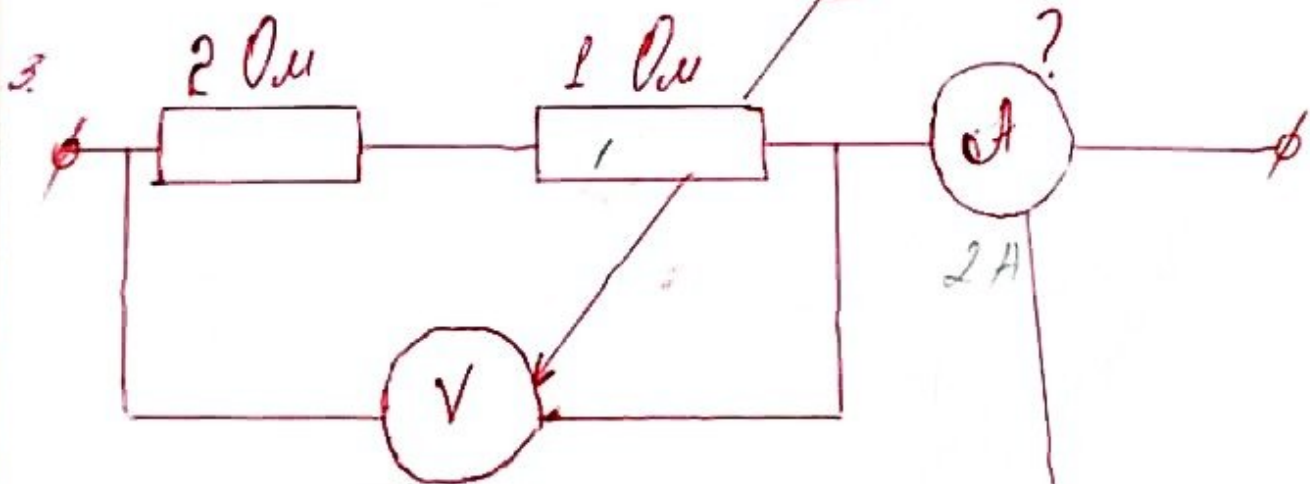
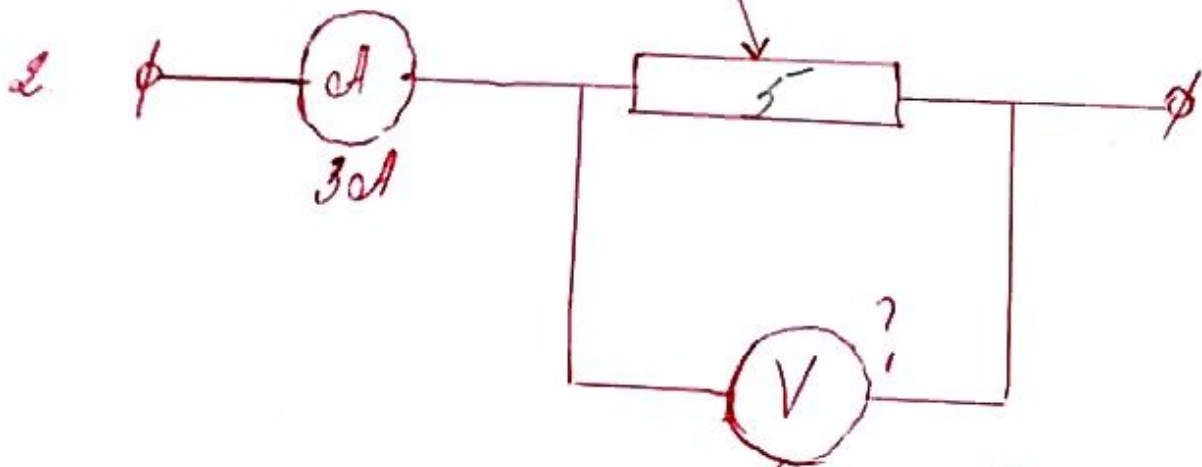
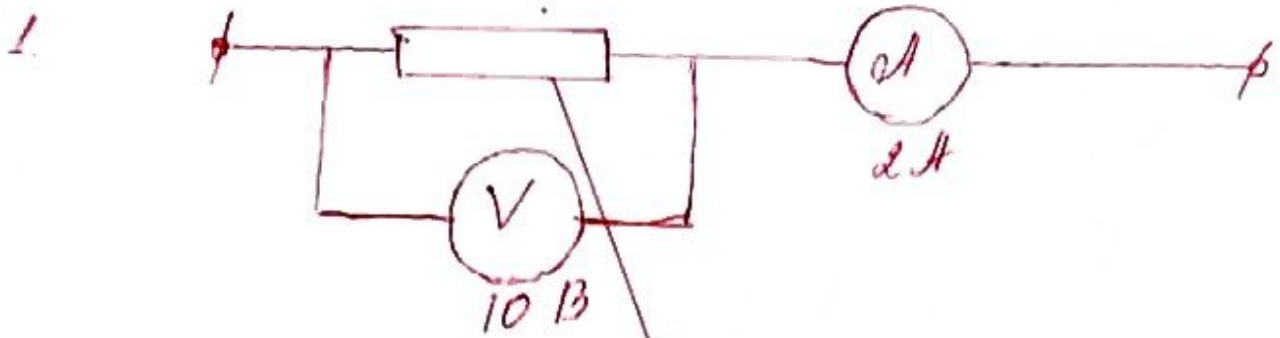
ОКСИД АЗОТА (III)



ОКСИД СЕРЫ (VI)



1. Чим шифр детермінація



"Тормуналар" эстафетасы

1. $\gamma = \frac{q}{x}$

2. $1A = \frac{*}{1c}$

3. $\gamma = \frac{u}{x}$

4. $u = * R$

5. $a = \frac{F}{*}$

6. $F = k \frac{q_1 q_2}{x}$

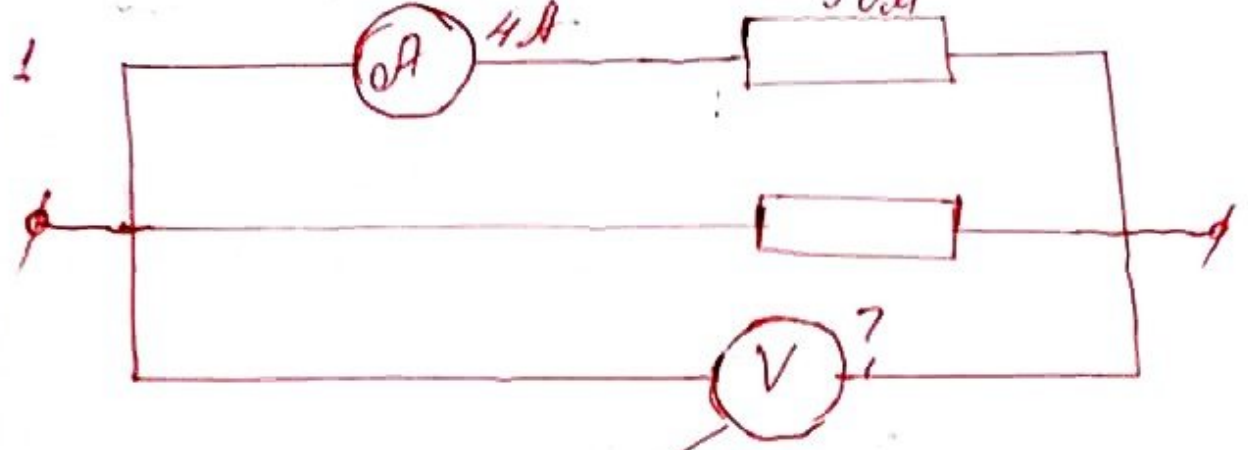
7. $m = \frac{*}{a}$

8. $1B = * \cdot 10m$

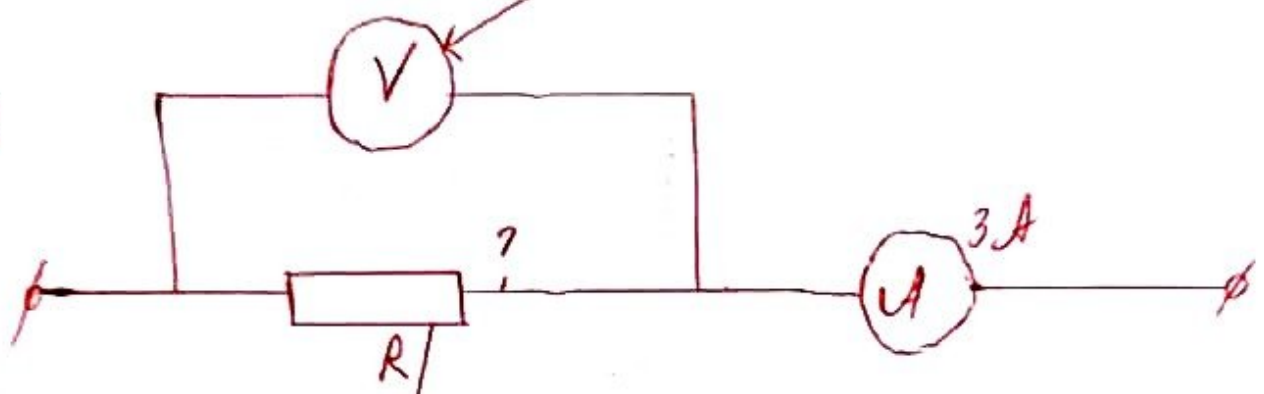
9. $N = \frac{a}{x}$

$1B = \frac{*}{1c}$

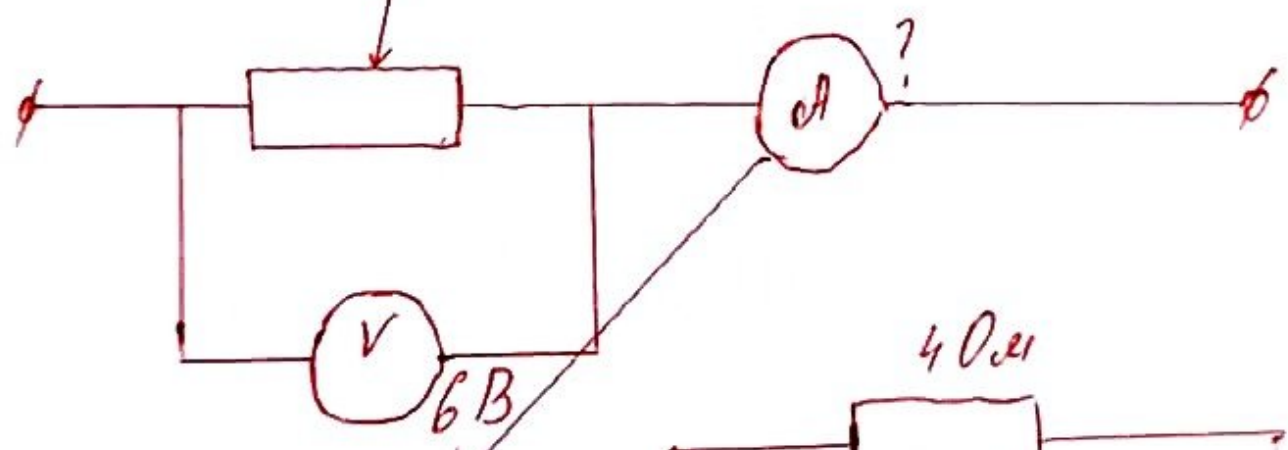
2. Цилиндрический резистор



2.



3.



4.

