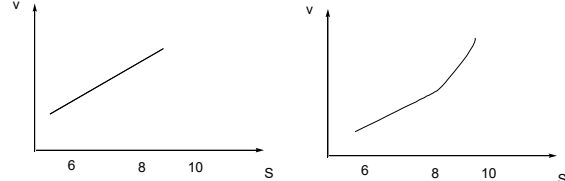


Химия. Баалоо чен-өлчөмдөрү. 1-күн

Бардыгы 30 упай

№	Иш-аракет	Упай
1-тапшырма. Химиялык реакциянын ылдамдыгына болгон катуу заттын бетинин аянтынын таасирин аныктоо (бардыгы 10 упай)		
1	Бөлүктөрдүн аянтын жана салыштырмалуу ылдамдыкты туура эсептөө. Мисалы, кесүүнүн жогорку тактыгында: $S_1 = 6 \text{ см}^2$; $S_2 = 8 \text{ см}^2$; $S_3 = 10 \text{ см}^2$	2
2	Таблицаны туура жана тыкан толтуруу	3
3	Туура жана дал келген график (мүмкүн болгон варианттардын бири) 	3
4	Корутунду: Реагенттердин беттеринин аянтынын жогорулашы реакциянын салыштырмалуу ылдамдыгынын өсүшүнө алып келет (же конкреттүү реакция үчүн каталаза – пероксиддин ажырашы).	2
2-тапшырма. Каталазанын активдүүлүгүнө кээ бир факторлордун таасири (10 упай)		
1	Таблица тыкан жана туура толтурулган	5
2	Төмөнкү корутундулар чыгарылган: 1) Каталазанын активдүүлүгү изилденүүчү объектилердин (мөмөлөр жана тамыр жемиштер) табиятына көз каранды. 2) Термикалык иштетүүдө каталазанын активдүүлүгү төмөндөйт (фермент-белоктун денатурациясы)	2,5 2,5
3-тапшырма. Суутек пероксидинин кычкылдануу-калыбына келүү касиеттерин изилдөө (10 упай)		
1	$I_2 + 5H_2O_2 \rightarrow 2HIO_3 + 4H_2O$ Кычкылдануу: $I_2 - 10e \rightarrow 2I^{+5} \quad \times 1$ Калыбына келүү: $2O^- + 2e \rightarrow 2O^{-2} \quad \times 5$	2 1,5 1,5
2	$2KMnO_4 + 3H_2O_2 \rightarrow 3O_2 + 2MnO_2 + 2KOH + 2H_2O$ Кычкылдануу: $2O^- - 2e \rightarrow O_2^0 \quad \times 3$ Калыбына келүү: $Mn^{+7} + 3e \rightarrow Mn^{+4} \quad \times 2$	2 1,5 1,5

Сунуштар:

- 1) Комиссиянын иши натыйжалуу болуш үчүн анын мүчөлөрүн топторго бөлүү керек. Алар айрым бөлүмдөрдү гана текшерешет жана текшерүүнүн жыйынтыктарын катышуучулардын ар биринин дептерлерине коюп чыгышат. Жыйынтык кол коюу менен белгиленет. Жыйынтыктоочу упай комиссиянын төрагасы/төрайымы тарабынан бааланат.
- 2) Практикалык баскычты өткөргөндөн кийин катышуучулар үчүн баалоо чен-өлчөмдөрүнүн ачык болушун сунуштайбыз (аны көрүнүктүү жерге илип коюу керек).