

Лукраре де диагностикаре ла кимие
пентру елевий класей 11-я (нивел авансат)

Нумеле де фамилие: _____

Пренумеле: _____

Патронимикул: _____

Класа: 11

Организация де ынвэцэмынт _____

Варианта I

Партя А. Пентру ындеплиниря сарчинилов А1-А3 фолосиць урмэторул рынд ал элементелор кимиче. Рэспунсул ла сарчиниле А1-А3 сынт ординя чифрелор каре индикэ рэспунсул корект ал элементелор дин рындул дат.

1) Cl

2) P

3) K

4) O

5) Na

A1. Детерминаць, анионий кэрор элементе дин рындул де элементе дат ау конфигурация електроникэ идентикэ ка ши ла аргон.

Рэспунс: _____

A2. Дин рындул де элементе кимиче индикате, алежець трей элементе, каре ын системул периодик ал элементелор кимиче сынт аранжате ынтр-о периоадэ. Аранжаць элементеле кимиче алесе ын ординя мэририй разей атомулуй.

Рэспунс: _____

A3. Дин рындул де элементе кимиче индикате, алежець доуэ элементе каре ын компуший бинарь ку сулфул манифестэ градул де оксидаре негатив.

Рэспунс: _____

A4. Дин листа де субстанце пропусе алежець доуэ субстанце ку структурэ немолекуларэ ши легэтура кимкэковалентэ неполарэ. Ын рэспунс арэтаць литериле рэспунсурилов коректе.

а) оксидул де силичиу

б) диамантул

в) фосфорул алб

г) пероксидул де натриу

д) хлорура де хидрожен

Рэспунс: _____

A5. Детерминаць кореспундеря динтре формула субстанцей ши а реаженцилов, ку каре ачастэ субстанцэ поате реакциона:

Формула субстанцей	Реаженций
а) KHCO_3 б) Si в) NH_3 г) MgO	1) O_2 , Cl_2 , KOH 2) KOH, AlCl_3 , HCl 3) H_3PO_4 , O_2 , CuO 4) SiO_2 , CO_2 , H_2SO_4 5) H_2O , CaO, NaCl

а	б	в	г

Партя В.

В1. Егалаць екуация де оксидо-редучере каре се петрече конформскемей прин метода биланцулуй електроник:



индикаць оксидантул ши редукэторул

В2. Дин листа де субстанце пропусе: *хидроксидул де калиу, аксидул де сулф (IV), оксидул де манган (IV), ачидул сулфурик дилуат, хидросулфитул де калиу, флорура де купру (II)* алежець субстанцеларе саре ачидэ ши субстанца ку каре еа поате сэ реакционезе ка сэ се петрякэ реакция де скимб ионик фэрэ каревасемневизибиле. Скриець екуация реакцией молекуларе, ионикэ комплектэ ши прескуртате нумай ла о реакции посибилэ.

В3. Карбонатул декалчиу ку маса 10 г с-а дизолват ла ынкэлзире ын 150 мл ачидкlor хидрик ($\rho = 1,04$ г/мл) ку партя де маса 9%. Каре есте партя де масэ а клорурий де хидрожен ын солуция обцинутэ?

Се дэ: Афлаць:	Резолваре: Рэспунс:
------------------------------	---

Нота _____

Ынвэтор _____

Асистентул _____