

Лукраре де диагностификаре ла кимие

(нивел де базэ)

Нумеле де фамилие: _____

Пренумеле: _____

Патронимикул: _____

Класа: 11

Организация де ынвэцэмынт _____

Варианта I

Партя А. Пентру а ындеплинисарчиниле А1-А3 фолосиць урмэторул рынд де елементе кимиче. Рэспунсул ынсарчиниле А1-А3 презинтэ о сукчесиуне де цифресуб каре сынт индикате елементеле кимиче ын рындул дат.

1) *Bi*

2) *N*

3) *Br*

4) *P*

5) *Cl*

A1. Детерминаць каре атомь дин елементеле индикате ын рынд ау конфигурация електроникэ а нивелулуй енержетик екстериор ns^2np^5 .

Рэспунс: _____

A2. Дин рындул де елементе кимиче индикат алежець трей елементе, каре ын Системул Периодик ал элементелор кимиче ал луй Д.И. Менделеев се афлэ ын субгрупа принципалэ а уней групе. Аранжаць елементеле селектате ын ординя микшорэрий проприетэцилор неметаличе.

Рэспунс: _____

A3. Дин рындул презентат ал элементелор кимиче, алежець доуэ элементе каре пот презента градул де оксидаре +7.

Рэспунс: _____

A4. Дин листа пропусэ селектаць дой компушь ын каре се концине о легэтурэ кимикэ ковалентэ. Ын рэспунс индицаць литереле кореспунзэтоаре.

а) K_2O

г) SiO_2

в) SO_2

б) CrO_3

д) $BaCl_2$

Рэспунс: _____

Партя В. Ла ындеплиниря сарчинилор В1-В 4стабилиць кореспундеря. Ын рэспунс ынскриець сукчесиуня цифрелор.

В1. Стабилиць кореспундеря ынтре формула субстанцей ши класа/група кэре я ыйапарцине ачастэ субстанцэ:

Формула субстанцей	Класа/група
а) Na_2SO_3 б) $HMnO_4$ в) CO	1) саре медие 2) оксид ачид 3) оксид каре ну формязэ саре 4) ачид

а	б	в

В2. Стабилиць кореспундера ынтрескема реакцией ши скимбаря стэрий де оксидаре а азотулуй дин еа:

Скема реакцией	Скимбаря стэрий де оксидаре а азотулуй
а) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{CuO} \rightarrow \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{Cu}$ б) $\text{HNO}_3(\text{дильуат.}) + \text{Pb} \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$ в) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$	1) де ла -3 пынэ ла +2 2) де ла +5 пынэ ла +4 3) де ла 0 пынэ ла+5 4) де ла +5 пынэ ла+2 5) де ла -3 пынэ ла 0

а	б	в

В3.Стабилиць кореспундера ынтре формула сэрий ши продуселе формате пе электрозий инерць ын тимпулел екролизей а солущий апоасе ку ачастэ саре:

Формула сэрий	Продусе де электролизэ
а) Na_2S б) Na_3PO_4 в) CuBr_2 г) MgCl_2	1) хидрожен, оксиген 2) хидрожен, халоген 3) метал, оксиген 4) метал, халоген 5) хидрожен, сульф

а	б	в	г

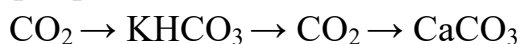
В4. Стабилиць кореспундера ынтре екуация реакцией ши дирекция депласэрий а позицией екилибрэрий кимиче ла крештеря концентрацией диоксидулуй де сульф:

Екуация реакцией	Дирекция депласэрий екилибрэрий кимиче
а) $\text{CaSO}_3(\text{сол}) = \text{CaO}(\text{сол}) + \text{SO}_2(\text{г})$ б) $2\text{SO}_2(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) = 2\text{SO}_3(\text{г})$ в) $\text{SO}_2\text{Cl}_2(\text{г}) = \text{Cl}_2(\text{г}) + \text{SO}_2(\text{г})$ г) $\text{H}_2\text{O}(\text{ликид}) + \text{SO}_2(\text{г}) = \text{H}_2\text{SO}_3(\text{солуцие})$	1) се депласязэспре реакция директэ 2) се депласязэспре реакция инверсэ 3) ну арелокнич о депласареынекилибраре

а	б	в	г

Партя С. Пентру а ындеплини сарчиниле С1-С3 даць ун рэспунс десфэшура.

С1. Ефектуаць трансформаря:



С2. Детерминаць маса де ачид клорхидрик де 25 %, каре ва фи нечесарэ пентру а дизолва 20 граме де оксид де купру (II).

<i>Се дэ:</i>	<i>Резолваре:</i>
<i>Де гэсит:</i>	<i>Рэспунс:</i>

Нота _____
Ынвэцэтор _____
Асистент _____