

**Лукраре де диагностификаре ла кимие  
(нивел де базэ)**

Нумеле де фамилие:

Пренумеле:

Патронимикул:

Класа: 11

Организация де ынвэцэмынт

**Варианта I**

**Партия А.** Пентру а ынделгинисарчинile A1-A3 фолосиць урмэторул рынд де елементе кимиче. Рэспунсул ынсарчинile A1-A3 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 атомъ дин елементеле индикате ын рынд ау конфигурация електроникэ а нивелууй енержетик екстериор  $ns^2np^5$ .

*Рэспунс:* \_\_\_\_\_

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

*Рэспунс:* \_\_\_\_\_

**A3.** Дин рындул презентат ал елементелор кимиче, алжець доуэ елементе 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 индикаць литереле кореспунзэтоаре.

- а)  $K_2O$       г)  $SiO_2$       в)  $SO_2$   
б)  $CrO_3$       д)  $BaCl_2$

*Рэспунс:* \_\_\_\_\_

**Партия В.** Ла ынделгиниря сарчинилор B1-B 4стабилиць кореспундеря. Ын рэспунс ынскриець сукчесиуня цифрелор.

**B1.** Стабилиць кореспундеря ынтрэ формула субстанцей ши класа/группа кэрэ я ыйапарцине ачастэ субстанцэ:

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

а	б	в

**B2.** Стабилиць кореспундеря ынтрескема реакцией ши скимбаря стэрий де оксидаре а азотулуй дин еа:

Схема 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) $\text{HNO}_3(\text{дилуат.}) + \text{Pb} \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$ 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

**B3.** Стабилиць кореспундеря ынтрэ формула сэрий ши продуселе формате пе електрозий инерць ын тимпулел екролизей а солуций апоасе ку ачастэ саре:

Формула сэрий	Продусе де електролизэ
а) $\text{Na}_2\text{S}$ б) $\text{Na}_3\text{PO}_4$ в) $\text{CuBr}_2$ г) $\text{MgCl}_2$	1) хидрожен, оксижен 2) хидрожен, халожен 3) метал, оксижен 4) метал, халожен 5) хидрожен, сулф

а	б	в	г

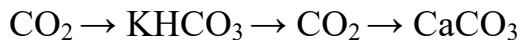
**B4.** Стабилиць кореспундеря ынтрэ екуация реакцией ши дирекция депласэрий а позицией екилибрэрий кимиче ла крештеря концентрацией диоксидулуй де сулф:

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) $\text{H}_2\text{O}(\text{ликид}) + \text{SO}_2(\text{г}) = \text{H}_2\text{SO}_3(\text{солуцийе})$	1) се депласязэспре реакция директэ 2) се депласязэспре реакция инверсэ 3) ну арелокнич о депласареынекилибре

а	б	в	г

**Партия С.** Пентру а ынделлини сарчиниле С1-С3 даць ун рэспунс десфэшурат.

**C1.** Ефектуаць трансформаря:




---



---



---



---

**C2.** Детерминаць маса де ачид клорхидрик де 25 %, каре ва фи нечесарэ пентру а дизолва 20 граме де оксид де купру (II).

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

Нота \_\_\_\_\_  
Ынвэцэтор \_\_\_\_\_  
Асистент \_\_\_\_\_