

**Варианта демонстративэ а лукрэрий де диагностикаре ла кимие
пентру елевий класей 11-я (нивел де базэ)**

Нумеле де фамилие: _____

Пренумеле: _____

Патронимикул: _____

Класа: _____

Организация де ынвэцэмынт

Варианта демонстративэ

Партя А. Пентру а ындеплини сарчиниле А1-А3 фолосиць урмэторул рынд де елемементе кимиче. Рэспунсул ын сарчиниле А1-А3 презинтэ о сукчесиуне де цифре суб каре сынт индикате елемементе кимиче ын рындул дат.

1) I 2) N 3) Br 4) P 5) Cl

А1. Детерминаць каре атомь дин рындул де елемементе индикэ конфигурация електроникэ а нивелулуй екстериор де енержие ns^2np^3 .

Рэспунс: _____

А2. Дин рындул де елемементе кимиче индикат алежець трей елемементе, каре ын Системул Периодик ал елемементелор кимиче ал луй Д.И. Менделеев се афлэ ын субгрупа принчипалэ а уней групе. Аранжаць елемементе селектате ын ординя крештерий електронегативитэций.

Рэспунс: _____

А3. Дин рындул презентат ал елемементелор кимиче, алежець доуэ елемементе каре пот сэ презинте градул де оксидаре -3.

Рэспунс: _____

А4. Дин листа пропусэ селектаць дой компушь ын каре се концине легэтура ионикэ. Ын рэспунс индикаць литереле кореспунзэтоаре.

а) NaHCO₃ г) Ca₃(PO₄)₂ в) NH₃
б) H₂O д) PCl₅

Рэспунс: _____

Партя В. Ла ындеплиниря сарчинилор В1-В4 стабилить кореспундера. Ын рэспунс ынскриець сукчесиуня цифрелор.

В1. Стабилить кореспундера ынтре денумиря субстанцей ши класа/група кэрея ый апарцине ачастэ субстанцэ:

| Денумиря субстанцей | Класа/група |
|-------------------------------|----------------|
| а) гидроксид де калчиу | 1) саре ачидэ |
| б) фосфат дихидрожен де содиу | 2) оксид базик |
| в) оксид нитрик (V) | 3) оксид ачид |
| | 4) база |

| а | б | в |
|---|---|---|
| | | |

В2. Стабилить кореспундера ынтре екуация реакцией ши скимбаря стэрий де оксидаре а ажентулуй редукэтор дин еа:

| Екуация реакций | Скимбаря стэрий де оксидаре а агентулуй редукаэтор |
|---|--|
| а) $2\text{NH}_3 + 2\text{Na} = 2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2$ б) $\text{H}_2\text{S} + 2\text{Na} = \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2$ в) $4\text{NH}_3 + 6\text{NO} = 5\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ | 1) де ла +2 пынэ ла 0 2) де ла -3 пынэ ла 0 3) де ла 0 пынэ ла -2 4) де ла -2 пынэ ла +4 5) де ла 0 пынэ ла +1 |

| а | б | в |
|---|---|---|
| | | |

В3. Стабилиць кореспундера ынтре формула сэрий ши продуселе формате пе електролизь енерць ын тимпул електролизей уней солуций апоасе дин ачастэ саре:

| Формула сэрий | Продусул електролизей |
|--|---|
| а) CuSO_4 б) AgNO_3 в) K_2S г) KBr | 1) гидрожен, оксиген 2) гидрожен, халожен 3) метал, оксиген 4) метал, халожен 5) гидрожен, сулф |

| а | б | в | г |
|---|---|---|---|
| | | | |

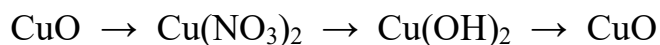
В4. Стабилиць кореспундера ынтре екуация реакций ши дирекция депласэрий а позицией екилибрэрий кимиче ла крештеря пресиуний:

| Екуация реакций | Дирекция депласэрий екилибрэрий кимиче |
|---|---|
| а) $2\text{H}_{2(\text{r})} + \text{O}_{2(\text{r})} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{Q}$ б) $\text{Fe}_2\text{O}_{3(\text{тв.})} + 3\text{CO}_{(\text{r})} = 2\text{Fe}_{(\text{тв.})} + 3\text{CO}_2 - \text{Q}$ в) $\text{N}_{2(\text{r})} + 3\text{H}_{2(\text{r})} = 2\text{NH}_{3(\text{r})} + \text{Q}$ г) $\text{CO}_{(\text{r})} + 2\text{H}_{2(\text{r})} = \text{CH}_3\text{OH}_{(\text{r})} + \text{Q}$ | 1) се депласязэ спре реакция директэ 2) се депласязэ ын дирекция реакцией опусе 3) ну се ефектуязэ нич о скимбаре ын екилибраре |

| а | б | в | г |
|---|---|---|---|
| | | | |

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

С1. Ефектуаць трансформаря:



С2. С-а адэугат ла 370 г де солуцие де клорурэ де калчиу ку партя де масэ де 6% ун сурплус де солуцие де карбонат де потасиу. Детерминаць маса седиментулуй формат.

| | |
|----------------|-------------------|
| <i>Се дэ:</i> | <i>Резолваре:</i> |
| <i>Гэшиць:</i> | <i>Рэспунс:</i> |

Нота _____

Ынвэцэтор _____

Асистент _____