

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

Нумеле де фамилие: _____

Пренумеле: _____

Патронимикул: _____

Класа: _____

Организация де ынвэцэмынт _____

Варианта I

Партя А. Пентру фиекаре сарчинэ (A1 – A10) сынт дате варианте де рэспунсурь, динтре каре **уна** есте коректэ. Ынчеркуеште нумэрул рэспунсулуй корект.

A1. Конфигурация електроникэ а газулуй инерт ыл аре ионул:

- 1) Cl⁻ 2) B³⁻ 3) Fe³⁺ 4) Fe²⁺

A2. Проприетэциле оксиданте спореск (се мэреск) ын рындул де елементе:

- 1) C – N – P – As 3) F – O – N – C
2) Si – C – N – O 4) P – Si – C – B

A3. Легэтура ковалентэ неполярэ се формязэ ын легэтура каре кореспунде формулей:

- 1) CCl₄ 2) S₈ 3) KBr 4) H₂O

A4. Факторий каре пермит скимбаря екилибрулуй кимик пентру реакция $2NO_{(г)} + O_{2(г)} \leftrightarrow 2NO_{2(г)} + Q$, кэтре продуший де реакции:

- 1) Крештеря температурий ши скэдеря пресиуний
2) Скэдеря температурий ши а пресиуний
3) Скэдеря температурий ши крештеря пресиуний
4) Крештеря температурий ши а пресиуний

A5. Оксизий ачизь ши, респектив, базичь сынт:

- 1) SO₂ ши MgO 2) CO₂ ши Al₂O₃ 3) Na₂O ши FeO 4) ZnO ши SO₃

Партя В. Сарчинь каре нечеситэ ун рэспунс десфэшурач.

B1. Се дэ схема реакцией де оксидаре ши рестабилире:



- 1). Алкэтуиць баланца електроникэ пентру ачастэ реакции;
2). Индикаць агентул оксидант ши агентул редукэтор;
3). Аранжаць коефициенций ши скриець екуация реакцией кэпэтатаэ.

Рэспунс:

В2. Скриець екуацииле реакцилор кимиче деспре каре се дискутэ ын текстул де май жос.

Фьерул а фост дизолват ын ачид сулфурик концентрат фьербинте ку формаря уней солуций каре, интрынд ын реакции ку хидроксид де содиу, а формат ун пречипитат маро. Ачест пречипитат а фост филтрат ши дизолват ын ачид клорхидрик. Солуция кэпэатэ а реакционат ку пилитурэ (струшкэ) де купру.

Рэспунс: _____

В3. Реакция ку коефициентул де температурэ каре есте егал ку 2, ла 30⁰С, се терминэ ын 5 мин. Калкулаць ла че температурэ се ва термина ачастэ реакции ын 37,5 с?

<i>Се дэ:</i>	<i>Резолваре:</i>
<i>Гэсиць:</i>	<i>Рэспунс:</i>

В4. Пе ун анумит тимп ун курент континуу а фост трекут прин 200г де солуцие де саре де масэ, каре концине 17,55% клорурэ де содиу. С-ау елиминат 3,36 л клор (н.о.). Детерминаць пэрциле де масе але субстанцелор (ын проченте) ын солуция обцинутэ. Рэспунсул ротунжици-л пынэ ла зечимь.

<i>Се дэ:</i>	<i>Резолваре:</i>
<i>Гэсиць:</i>	<i>Рэспунс:</i>