

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

Нумеле де фамилие: _____

Пренумеле: _____

Патронимикул: _____

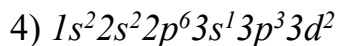
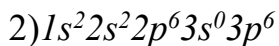
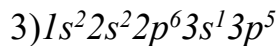
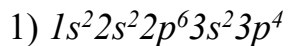
Класа: _____

Организация де ынвэцэмынт _____

Варианта I

Партя А. Пентру фиекаре сарчинэ (А1 – А10) сынт дате варианте де рэспунсуре, динтре каре **уна** есте коректэ. Ынчеркуеште нумэрул рэспунсулуй корект.

А1. Формула електроникэ а сулфулуй ын старе екстинсэ(десфэшуратэ) кореспунде ку:



А2. Ын серия Ве-Mg-Ca проприетэциле металиче:

1) се интенсификэ

3) де ла ынчепут се интенсификэ, апой слэбеск

2) слэбеск

4) ынтый слэбеск, апой се интенсификэ

А3. Легэтура ковалентэ неполярэ есте карактеристикэ пентру:



А4. Рецяуа кристалинэ де клорурэ де содиу есте:

1) атомикэ

3) ионикэ

2) металикэ

4) молекуларэ

А5. Ын реакциле де оксидаре ши рестабилире а ионилор K^+ аре лок:

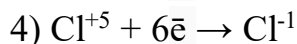
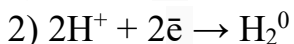
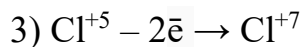
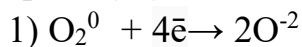
1) оксидаря

3) ши рекупераря, ши оксидаря

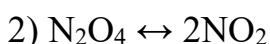
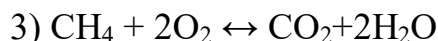
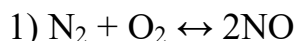
2) рекупераря

4) ну есте нич ун рэспунс корект

А6. Прочесулуй де оксидаре ый кореспунде схема:



А7. Крештеря пресиуний ва дуче ла скимбаря екилибрулуй спре схема де реакцие директэ, каре есте:



А8. Маса де азотат де зинк каре се концине ын 300 мл де 0,5М де солуцие, есте:

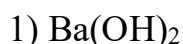
1) 71,75 г

2) 28,35 г

3) 19,05 г

4) 56,7 г

А9. Май пущин декыт 7 рН де солуцие апоасэ есте:



A10. Ын тимпул электролизей уней солуций апоасе де клорурэ де калчиу ла катод се формязэ:

1) H₂

2) Cl₂

3) O₂

4) Ca

Партя В. Сарчинь де стабилире а кореспонденцей.

Ын рэспунс нотязэ сукчесиуня чифрелор сау литерелор.

B1. Стабилиць кореспундера ынтре типуриле де легэтурь кимиче ши субстанце:

Типурь де легэтурь кимиче

Формулеле субстанелор

1. Ионикэ

A. FeO

2. Металикэ

Б. O₃

3. Ковалентэ поларэ

В. Cu

4. Ковалентэ неполарэ

Г. CO₂

A	Б	В	Г

B2. Стабилиць кореспундера ынтре реактивь ши продуселе де реакции:

Реактивий

Продуселе де реакции

1. SO₃ + H₂O →

A. K₂SO₄ + H₂O

2. SO₃ + KOH →

Б. K₂SO₄

3. SO₃ + 2KOH →

В. H₂SO₄

4. SO₃ + K₂O →

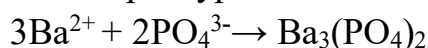
Г. KHSO₄

Д. K₂SO₃

1	2	3	4

Партя С.

C1. Алкэтуиць екуация ионикэ молокуларэ комплетэ пентру реакция кимикэ кореспунзэтоаре екуацией иониче прескуртате:



C2. Калкулаць маса де алуминиу техник (партя де масэ а импуригэцилор есте де 2%), каре требуе утилигэтэ пентру рестабилиря алуминотермикэ а кромулуй дин оксидул де кром(III) ку маса де 38 г.

Се дэ:	Резолваре:
Де гэсит:	Рэспунс: