

**Системул де нотаре а вариантей демонстративе
а лукрэрий де диагностикаре ла кимие
пентру елевий класей 11-я (нивел де базэ)**

Лукраря де диагностикаре есте алкэтуитэ дин трей пэрць, каре се деосебеск прин форма ши нумэрул де сарчинь.

Партя А концине 4 сарчинь ку алежеря рэспунсулуй, **партя В** – концине 4 сарчинь ку алежеря рэспунсулуй базате пе кореспундере ши **партя С** концине 2 сарчинь ку рэспунсурь десфэшурате.

Пентру фиекаре сарчинэ дин **партя А**, сынт оферите опциунь де рэспунсурь. Сарчина есте консидератэ ындеплинитэ корект, дакэ елевул а алес нумереле рэспунсулуй корект ши ле-а нотат ын ординя коректэ.

Партя В презентэ сарчинь де стабилире а кореспундерий. Елевий нотязэ рэспунсул ла еле ын формэ де алежере а унуй сет де цифре.

Партя С презентэ сарчинь ку ун рэспунс деталият, ын каре елевул ынскрие рэспунсул десфэшурат индепендент. Ындеплиниря лор есте верификатэ пе база системулуй де критерий.

Ын мунка лукрэрий де диагностикаре се верификэ куноштинцеле ши абилитэциле ын резултателе де стэпынире а урмэтоарелор теме дин компартиментеле курсулуй де кимие:

№ сарчиний	ЕLEMENTE DE КОНЦИНУТ ВЕРИФИКАБИЛЕ:	АБИЛИТЭЦЬ ШИ МЕТОДЕ ДЕ АКТИВИТАТЕ	ПУНКТАЖУЛ МАКСИМ
A1	Ноциуниле женерале деспре структура атомилор	Капачитатя де а детермина структура унуй атом ситуат ын Системул Периодик а луй Д. И. Менделеев	1
A2	Карактеристичиле де модификэрь але проприетэцилор элементелор ши легэтура лор ын комбинаций ын СП ал элементелор кимиче а луй в Д.И. Менделеев	Капачитатя де а детермина моделул проприетэцилор кимиче але элементелор пе база Системулуй Периодик ал луй Д. И. Менделеева	1
A3	Капачитатя де модификаре але стэрилор де оксидаре але элементелор ын функции де позиции ын СП	Капачитатя де а детермина градул де оксидаре ал элементелор кимиче дупэ ашезаре ын СП а луй Д.И. Менделеев	1
A4	Типурь де легэтурь кимиче але субстанцелор	Капачитатя де а детермина типул де легэтурь кимиче	1
B1	Номенклатура компушилор кимичь	Сэ куноаскэ класификаря компушилор неограничь ши сэ поатэ детермина класа компушилор даць	1
B2	Скимбаря стэрий де оксидаре а аженцилор	Сэ поатэ корект детермина ажентул окидант ши ажентул	2

	оксиданць ши а аженцилор редукэторь.	редукэтор. Сэ детермине градул де окидаре а элементелор ын субстанце комплексе ши симпле.	
В3	Електролиза солуциилор де саре	Сэ фие капабиль сэ детермине продуселе электролизей солуциилор де саре ла катод ши анод	2
В4	Екилибраря кимикэ ши кондицииле ей пентру депласаре	Сэ фие капабиль сэ детермине дирекция уней реакций кимиче атунч кынд кондицииле се симбэ.	2
С1	Екуацииле реакцией кимиче	Капачитатя де а компуне екуаций реакциилор кимиче, фолосинд скемеле дате.	4
С2	Проблеме де калкул, фолосинд партя де масэ а уней субстанце дезволтате.	Калкуларя кантитэций де субстанцэ, а масей сау волумулуй субстанцей дупэ кантитатя де субстанцэ, масэ сау волумул унуя динтре реактанций сау продуший уней реакций. Калкуларя пэрций де масэ а субстанцей дизолвате ынтр-о солуцие.	4

Пентру ындеплиниря лукрэрий сынт алокате 45 де минуте.

Системул де евалуаре а сарчинилог индивидуале ши а мунчий ын ансамблу

Пентру ындеплиниря коректэ а фиекэрей сарчинь дин партя А, се акордэ 1 пункт. Пентру ун рэспунс инкорект сау липса ачестуя, се акордэ 0 пункте.

Пентру сарчиниле дин партя В се акордэ 2 пункте пентру ындеплиниря коректэ а сарчиний, пентру о грешялэ – 1 пункт, пентру доуэ сау май мулте грешель – 0 пункте.

Пентру сарчиниле дин партя С, елевий примеск де ла 0 пынэ ла 4 пункте.

Сарчина С1

Концинутул рэспунсулуй корект ши инструкциунь пентру нотаря темей дин партя С	Пункте
Сынт алкэтуите корект тоате екуацииле реакцией (сынт индикаць тоць коэфичиенций)	4
Ын уна дин екуаций есте комисэ о грешялэ ын коэфичиенць	3
Ын доуэ екуаций сынт комисе грешель ын коэфичиенць сау есте комисэ о грешялэ ын скриеря продуселор де реакцие	2
Ын екуацие ну сынт индикаць коэфичиенций сау сынт комисе грешель ын скриеря продуселор де реакцие ын трей екуаций.	1
Екуацииле сынт скрисе грешит	0
Пунктажул максимал	4

Сарчина С2

Концинутул рэспунсулуй корект ши инструкции де евалуаре (се пермите о алтэ формуларе а рэспунсулуй каре ну денатурязэ сенсул ачестуя)	Пункте
1) А фост алкэтуитэ екуация реакцией; 2) С-а калкулат маса ши кантитатя субстанцей дин солуцие; 3) С-а детерминат волумул сау маса продусулуй де реакцие сау материей приме нечесаре; 4) Рэспунсул есте скрис корект	
Рэспунсул есте корект ши комплет, инклуде тоате элементеле нумите	4
Примеле 3 элементе дин челе де май сус сынт скрисе корект	3
2 динтре элементеле де май сус сынт скрисе корект	2
Тоате элементеле рэспунсулуй сынт скрисе корект, рэспунсул липсеште сау есте скрис инкорект	1
Тоате элементеле рэспунсулуй сынт скрисе инкорект	0
Пунктажул максимал	4

Пунктажул максимал пентру ындеплиниря лукрэрий – 20 пункте.

Системул де конверсие а пунктелор примаре ын ноте пе скара де чинч пункте.

Нота	«2»	«3»	«4»	«5»
Пунктажул	Май пуцин де 8 пункте	8-13	14-17	18-20