



Republika e Serbisë

MINISTRIA E ARSIMIT, SHKENCËS DHE E ZHVILLIMIT TEKNOLOGJIK
ENTI PËR VLERËSIMIN E CILËSISË SË ARSIMIT DHE TË EDUKIMIT

TESTI KIMIA

1. Ngjyros rrethin në fushën e duhur në mënyrë që të lidhni secilin shembull të substancës me llojin e substancës së cilës i përket.

	element kimik	komponim kimik	përzierje homogjene	përzierje heterogjene
uji i distiluar	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
uji i çezmës	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
uji i kënetës	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

2. Ngjyros rrethin në fushën e duhur në mënyrë që secilin term ta lidhni me llojin e cilësive ose ndryshimeve.

	veti fizike	veti kimike	ndryshim fizik	ndryshim kimik
djegia (të djegurit)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
dendësia	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
avullimi	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
ndezhmëria	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
temperatura e shkrirjes	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

3. Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

Kationet janë:

- grimca te pa elektrizuara të ndërtuara prej shumë atomeve;
- grimca të elektizuara positive një apo shumë atomshe;
- grimca të elektrizuara negative një apo shumë atomshe;
- atome të elementeve.

4. Hidrogjeni është jometal, ndërsa natriumi metal i grupit të parë të sistemit periodik të elementeve. Klori është jometal i grupit të shtatë (shtatëmbëdhjetë) të sistemit periodik të elementeve.

Ngjyros rrethin në fushën e duhur në mënyrë që të lidhni secilën formulë të substancës me llojin e lidhjes kimike që përfaqësohet në të.

	lidhja kovalente jopolare	lidhja kovalente polare	lidhja kimike jonike
H ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Cl ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

5. Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

Atomi është:

- grimcë e elektrizuar negativisht e komponimit kimikë;
- grimcë e elektrizuar pozitivisht e komponimit kimikë;
- grimca më e vogël e cila akoma karakterizon elementin kimik;
- grimca më e vogël e cila akoma karakterizon komponimin kimikë.

6. Si duhet mbajtur epruvetën në mënyrë që substanca në të nxehet në mënyrë të sigurt.
Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- Me dorë metalike
- Doreza
- Me një kapëse druri
- Me gishta në pjesën e sipërme të epruvetës.

7. Nxënësi ka marrë për detyrë të mbas 80 cm^3 ujë .Çka duhet të përdorë nxënësi që të kryej detyrën e marrë?

Ngjyros rrethin para përgjigjes së saktë.

- enën normale prej 100 cm^3
- menzurën prej 100 cm^3
- gotën e qelqit prej 100 cm^3
- erlenmajerin prej 100 cm^3

8. Njëra prej vetive të përmendura të substancës nuk mund të përcaktohet vetëm përmes shqisave.Cila është ajo veti?

Ngjyros rrethin përpara përgjigjes së saktë.

- ngjyra
- magneticiteti
- gjendja agregate
- aroma

9. Ngjyros rrethin në fushën e duhur në mënyrë që të lidhni secilën formulë kimike me llojin e substancës.

	oksid	acid	hidroksid	kripë
NaOH	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
NaCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
HCl	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
SO ₂	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Na ₂ O	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

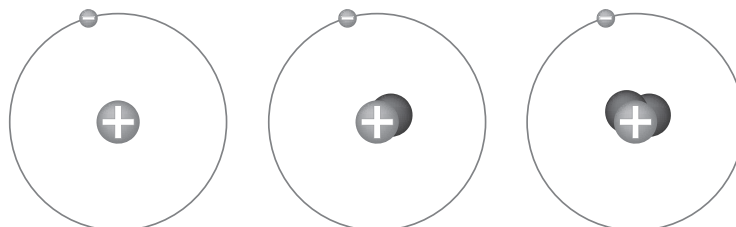
10. Ngjyros rrethin para fushës përkatëse ashtu që të lidhësh tipin e lidhjes kimike me temperaturën e shkrirjes të substancës që ka atë tip të lidhjes kimike.

Tipi i lidhjes kimike së substancës	Temperatura e shkrirjes		
	- 223	186	801
Lidhja jonike	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Lidhja kovalente jo polare	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Lidhja kovalente polare	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

11. Ngjyros rrethin përpara përgjigjes së saktë.

Në figurë janë paraqitur tri modele të atomit. Ata paraqesin:

- modifikimet alotropike;
- izomerët;
- izotopet;
- jonet.



12. Blendi ka tretur kripën e gjellës në një gotë uji duke shtuar lugë pas luge kripë dhe duke përzier secilën herë tretësirën. Në një moment, në fund të gotës kanë mbetur kristalet e kripës, të cilët as pas një përzierje të gjatë nuk janë tretur. Blendi ka pyetur shokët dhe shoqet e klasës të përshkruajnë se çka ndodhet në gotë.

Agoni tha se në gotë ka përzierje homogjene.

Fisniku tha se me përzierje ka përfutuar substancë të re.

Blerta përmbajtjen e gotës e përshkroi si tretësirë të tejngopur.

Erisa tha se mbi kristale ndodhet tretësirë e ngopur.

Kush ka të drejtë – Agoni, Fisniku, Blerta apo Erisa?

Të drejtë ka _____ .

- 13.** Sheqerin që përdorim në jetën e përditshme e quajmë sheqer kristal, kurse sheqerin e imtësuar e quajmë sheqer pluhur. Në cilin rast më së shpejti mund të përgatisim tretje?

Ngjyros rrethin përpara përgjigjes së saktë.

- duke përzier 20 g sheqer kristal dhe 200 g ujë të ftohtë
- duke përzier 20 g sheqer kristal dhe 200 g ujë të nxehtë
- duke përzier 20 g sheqer pluhur dhe 200 g ujë të ftohtë
- duke përzier 20 g sheqer pluhur dhe 200 g ujë të nxehtë

- 14.** Tretësira ujore e sheqerit përmban 100 g uj dhe 10 g sheqer. Ngjyros rrethin në fushën e duhur nëse me procedurat e cekura rritet ose zvogëlohet përqindja e masës së sheqerit në tretësirë.

	Rritet	Zvogëlohet
Duke shtuar ujë	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Duke shtuar sheqer	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Duke avulluar ujë	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Duke shtuar 10 g sheqer dhe 50 g ujë	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 15.** Në rrugë eksperimentale janë shqyrtuar disa veti të substancave 1 dhe 2. Rezultatet e fituara janë përshkruar kështu:

- substanca 1 me ujin ndërton një përzierje homogjene dhe nuk e tërheqë magneti;
- substance 2 përcjellë rrymën elektrike dhe tërhiqet nga magneti.

Në literaturë është gjetur se substance 1 e ka temperaturën e shkrirjes $800,7^{\circ}\text{C}$, kurse substance 2 shkrinë në 1535°C .

Ngjyros rrethin në fushën përkatëse që të lidhësh substancën me vetitë përkatëse që i përgjigjen rezultateve eksperimentale dhe të dhënave në literaturë.

	Substanca 1	Substanca 2
Gjendja agregate e ngurtë në kushte normale	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Magneticiteti	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Përcjellshmëria elektrike	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Tretëshmëria në ujë	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

16. Sa gram ujë duhet të shtohet në 10 g kripë kuzhine që të fitohet tretja 20%?

Ngjyros rrethin përpara përgjigjes së saktë.

- 80 g
- 90 g
- 40 g
- 160 g

17. Ngjyros rrethin në fushën e duhur në mënyrë që grimcat e renditura të korrespondojnë me llojet e substancave.

	elementi kimik	komponimi kimik	përzierja
një lloj atomi	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
dy lloje të molekulave	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
dy lloje të joneve	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
një lloj i molekulës nga dy lloje të atomeve	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

18. Si duhet të shënohen jonet e formuara kur dy atome të elementit A i japin nga një elektron atomit të elementit B?

Ngjyros rrethin përpara përgjigjes së saktë.

- $2A^+$ dhe $2B^-$
- $2A^+$ dhe B^{2-}
- A^{2-} dhe $2B^+$
- $2A^-$ dhe B^{2+}

- 19.** Ngjyros rrethin në fushën përkatëse që të lidhësh përzierjen me vetitë që përdoret në ecurinë për ndarjen më të lehtë.

	Etanoli dhe uji	Rëra dhe uji	Vaji dhe uji
Temperatura e vlimit	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Tretshmëria në ujë dhe madhësia e grimcës	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
Dendësia	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

- 20.** Në etiketën e jogurtit të një prodhuesi shkruan që në 0.5kg jogurt gjinden 14 g proteina. Llogarit pjesëmarrjen në masë të shprehur në përqindje në atë jogurt.
Trego ecurin.

Në jogurt gjinden _____% proteina.