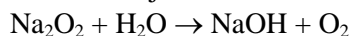


Pjesa e parë

Përgjigjuni duke e rrethuar shkronjën para një nga opsionet e dhëna. Të shkruarit me laps, rrethimi i dy ose më tepër përgjigjeve si dhe shlyerja e përgjigjes do të vlerësohet me 0 pikë. Çdonjëra përgjigje e saktë sjell 2 pikë.

- Çfarë ka përfunduar Rederfordi për strukturën e atomit?
 - Atomi është thërmi e pandashme.
 - Elektronet gjenden në qendër të bërthamës.
 - Atomi ka ngarkesë pozitive.
 - Atomi përmban bërthamë të dendur të vogël e cila gjendet në qendër.
 - Elektronet gjenden në re në ngarkesë pozitive.
- Elektronet valente gjithnjë:
 - janë në lidhje me valencën e atomit.
 - marrin pjesë në lidhjen kimike.
 - gjenden në shtresat elektronike më afër bërthamës.
 - Saktë është nën: A,B,C.
 - Saktë është nën: A dhe B.
- Një element ka konfiguracion elektronik 2,8,7. Valenca e tij është:
 - 1
 - 7
 - 17
 - 8
 - 2.
- Trego se çka **nuk është e saktë** për metalet alkaline:
 - Lehtë pranojnë elektrone.
 - Kanë temperaturë të vlimit të lartë.
 - Bujshëm reagojnë me ujin.
 - Të gjithë kanë nga një elektron valent.
 - Të gjithë janë metale tipike.
- Çdonjëra periodë në sistemin periodik mbaron me:
 - element alkalin.
 - element kalimtar.
 - element halogjen
 - element alkalino-toksor.
 - gaz fisnik.
- Pse atmet i ndajnë elektronet gjatë formimit të lidhjeve kovalente?
 - Për t'u shndëruar në jone të cilët në mes tyre do të tërhiqen.
 - Për të arritur konfiguracion elektronik të gazit fisnik.
 - Për t'u bërë më polar.
 - Për ta ritur numrin atomik të tyre.
 - Nën B dhe D.
- Në komponimin NO₂ azoti është:
 - njëvalent.
 - dyvalent.
 - katërvalent.
 - gjashtëvalent.
 - tetëvalent.
- Formula e oksidit të kromit gjashtëvalent është:
 - Cr₃O
 - Cr₂O₃
 - CrO₂
 - CrO₃
 - CrO₆
- Emërtoje komponimin Fe₂(SO₄)₃
 - sulfur hekuri(III).
 - sulfat hekuri(III).
 - sulfur hekuri(II).
 - sulfat hekuri.
 - sulfat hekuri(II).
- Cila është formula e saktë e fosfat hekuri(II)?
 - Pb₂(PO₄)₂
 - Pb₃P₄
 - Pb₃(PO₄)₂
 - Pb₆(PO₄)₂
 - PbPO₄
- Sa jone klorure lidhen me një jon magnezi gjatë formimit të lidhjes tek kloruri i magnezit?
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5

12. Vendosi koeficientët para pjesmarrësve të barazimit vijues:



- A. 1 1 2 1
- B. 1 1 2 3
- C. 1 7 2 3
- D. 2 2 4 1**
- E. 2 2 3 2

13. Katalizatori:

- A. Merr pjesë në reaksionin kimik.**
- B. E ndryshon përqëndrimin e produkteve.
- C. Nuk ndikon në shpejtësinë e reaksionit kimik.
- D. Gjithnjë e ndryshon shpejtësinë e reaksionit.
- E. Gjithnjë e zmadhon energjinë e aktivizimit të reaksionit

14. Kur tepriçë e karbonatit të kalciumit shtohet në HCl të holluar, reaksioni dalë ngadalë bëhet më i ngadalshëm dhe në fund ndalon. Cili pohim më së miri sqaron se çfarë ndodhë?

- A. Në sipërfaqen e karbonatit të kalciumit formohet shtresë e patretshme e klorurit të kalciumit.
- B. Përqëndrimi i HCl dalë ngadalë zvogëlohet në zero.**
- C. Copat e karbonatit të kalciumit dukshëm zhduken.
- D. Karbonati i kalciumit mbulohet me fluska të oksid kalciumit.
- E. Asnjë nga opsionet e dhëna.

15. Emri i acidit H_2SeO_4 është:

- A. Acidi selenhidrik.
- B. Acidi selenor.
- C. Acidi selenik.**
- D. Acidi perselenik.
- E. Acidi superselenik.

Pjesa e dytë

Përgjigju në përputhshmëri me kërkesat e paraqitura në pyetjet. Të shkruarit me laps ose nënvizimi i përgjigjes do të vlerësohet me 0 pikë.

1	Group																18
1 1 H																	2 2 He
<p>KEY</p> <p>Atomic Mass → 12.011 -4 Symbol → C +2 Atomic Number → 6 +4 Electron Configuration → 2-4</p> <p>Selected Oxidation States</p> <p>Relative atomic masses are based on $^{12}\text{C} = 12$ (exact)</p> <p>Note: Numbers in parentheses are mass numbers of the most stable or common isotope.</p>																	
Group																	
2 3 Li	4 4 Be											13 5 B	14 6 C	15 7 N	16 8 O	17 9 F	18 10 Ne
3 11 Na	12 12 Mg											13 13 Al	14 14 Si	15 15 P	16 16 S	17 17 Cl	18 18 Ar
4 19 K	20 20 Ca	21 21 Sc	22 22 Ti	23 23 V	24 24 Cr	25 25 Mn	26 26 Fe	27 27 Co	28 28 Ni	29 29 Cu	30 30 Zn	31 31 Ga	32 32 Ge	33 33 As	34 34 Se	35 35 Br	36 36 Kr
5 37 Rb	38 38 Sr	39 39 Y	40 40 Zr	41 41 Nb	42 42 Mo	43 43 Tc	44 44 Ru	45 45 Rh	46 46 Pd	47 47 Ag	48 48 Cd	49 49 In	50 50 Sn	51 51 Sb	52 52 Te	53 53 I	54 54 Xe
6 55 Cs	56 56 Ba	57 57 La	72 72 Hf	73 73 Ta	74 74 W	75 75 Re	76 76 Os	77 77 Ir	78 78 Pt	79 79 Au	80 80 Hg	81 81 Tl	82 82 Pb	83 83 Bi	84 84 Po	85 85 At	86 86 Rn
7 87 Fr	88 88 Ra	89 89 Ac	104 104 Rf	105 105 Db	106 106 Sg	107 107 Bh	108 108 Hs	109 109 Mt	110 110 Ds	111 111 Rg	112 112 Cn	113* 113* Uut	114 114 Uuq	115 115 Uup	116 116 Uuh	117 117 Uus	118 118 Uuo

1. Shënoje renditjen e elektroneve tek elementet numrat rendor të të cilëve janë: Z= 11; Z= 19; Z= 9 dhe Z= 17. Cilët prej tyre janë jometale dhe pse? (5 pikë)

- Z= 11 2,8,1
- Z= 19 2,8,8,1
- Z= 9 2,7
- Z= 17 2,8,7

Jometale janë Z= 9 dhe 17 (fluor dhe klor) dhe kanë nga 7 elektrone valente. Konfiguracion stabil të gazrave fisnike do të arrijnë me pranimin e një elektroni.

Përgjigje të pranueshme janë edhe: gjenden në të djthtë të tabelës së sistemit periodik ose në grupin 17, ato janë elemente halogjene.

2. Janë të dhënë simbolet të elementeve çifte:

Ca, He;

O₂, Ne;

Na, Kr;

Na, K;

K, N₂.

A. Cilët elemente çifte kanë veti kimike më të ngjashme?

Na, K

B. Cili çift i elementeve në temperaturë të dhomës janë në gjendje agregate të gaztë?

O₂, Ne

C. Cili çift i elementeve ndërtojnë vetëm komponime jonike me elementet e tjera?

Na, K

D. Cilët çifte të elementeve përmbajnë metal dhe jometal?

Ca, He; Na, Kr; dhe N₂, K

E. Në cilin grup në tabelën e sistemit periodik gjenden elementet simbolet e të cilëve janë He, Ne dhe Kr, ndërsa në cilin Na dhe K?

He, Ne dhe Kr grupi 18, ndërsa Na dhe K grupi 1

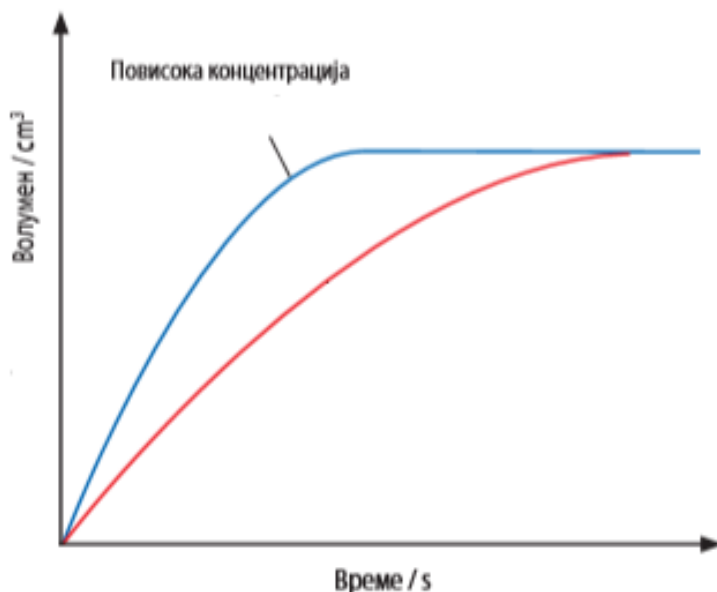
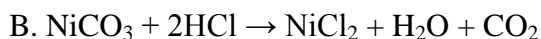
(4 pikë)

3. Përgjigju në kërkesat vijuese:

A. Shënoje barazimin kimik të barazuar të reaksionit të karbonat nikelit(II) me acidin klorhidrik.

B. Vizato grafikë me anë të të cilëve do të tregosh varësinë e vëllimit të gazit që lirohet, nga koha, në dy përqëndrime të ndryshme të acidit. Shëno cila lakore paraqet reaksionin me acid më të përqëndruar.

(4 pikë)

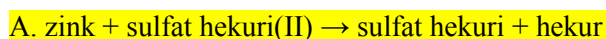


4. Metalet vijuese janë të renditur sipas vargut të reaktivitetit duke shkuar **prej më reaktivit kah më pak reaktivi**.

magnezi, alumini, zinku, hekuri, plumbi, bakri, argjendi, ari

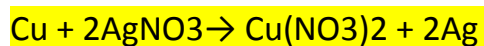
Mbaro barazimet tekstuale vijuese të reaksioneve dhe shëno barazimet kimike të barazuara. Nëse mendon se reaksioni nuk zhvillohet shëno **nuk ka reaksion**.

(7 pikë)





B. bakër + nitrat argjendi \rightarrow nitrat bakri(II) + argjend



C. nitrat plumbi(II) + argjend \rightarrow nuk ka reaksion

D. sulfat magnezi + bakër \rightarrow nuk ka reaksion

E. sulfat zinku + plumb \rightarrow nuk ka reaksion