

K I M I
KONTROLLIMI EKSTRËN I DIJES NË FUND TË CIKLIT III TË SHKOLLËS FILLORE
MAJ, 2017
UDHËZUES PËR VLERËSIM

Vërejtje:

- Përmbajuni udhëzimit të propozuar për vlerësim në mënyrë që të gjithë nxënësit të vlerësohen në të njëjtën mënyrë.
- Mos i përmirësoni dhe mos i plotësoni detyrat por bëni vlerësimin me pikë vetëm të asaj që është shkruar.
- Detyrat e tipit të hapur nxënësit do të duhej t'i zhvillojnë me ecuri, si dhe t'i shkruajnë saktë njësitë matëse. Nxënësit, me rastin e llogaritjes vlerat numerike i rrumbullakojnë në dy decimale dhe këtë duhet ta keni parasysh gjatë vlerësimit.
- Me rastin e zgjidhjeve të detyrave të tipit të hapur, kur nxënësit duhet të japin një përgjigje të shkurtër, gabimet drejtshkrimore dhe ato gramatikore duhet anashkaluar, përveçse nëse janë të tilla që ndikojnë në zgjidhje të saktë.
- Nëse nxënësi e ka shkruar zgjidhjen e saktë të detyrës së tipit të hapur dhe ajo nuk rrjedh nga ecuria e saktë, zgjidhja nuk duhet të pranohet.
- Nëse nxënësi e ka zhvilluar detyrën në ndonjë mënyrë tjetër të saktë e cila nuk është paraparë me udhëzimin e dhënë atë duhet ta vlerësoni me numrin maksimal të pikëve.
- Nëse nxënësi i ka zgjidhur detyrat e tipit të hapur në disa vende dhe në disa mënyra dhe nuk e ka shënuar zgjidhjen që duhet t'ia vlerësojnë vlerësuesit, atëherë vlerësojeni zgjidhjen e parë d.m.th. mënyrën e parë.

Punimi i nxënësit duhet të jetë i shkruar me laps kimik. Vetëm skicat dhe grafikët mund të vizatohen me laps të thjeshtë (grafit).

Detyrën vlerësojeni me zero pikë nëse:

- është e pasaktë ose nuk është zhvilluar fare
- janë rrethuar më shumë përgjigje të ofruara
- është e palexueshme dhe që nuk është e qartë
- janë shfrytëzuar mjetet të cilat nuk janë të lejueshme

Numri maksimal i pikëve në këtë test është **30**.

Detyra që nuk është zgjidhur saktë **nuk** sjell pikë negative.

Zgjidhjet me udhëzim për vlerësim me pikë

1. Përgjigjia e saktë: C, O, S, C, P, F _____ 2 pikë

2. Përgjigjia e saktë: D. 1-butin i 2-butin _____ 2 pikë

3. Përgjigjia e saktë: D. supstitucije _____ 2 pikë

4. Përgjigjia e saktë: B. Kalcijum hidroksid je negašeni kreč _____ 2 pikë

5. Për shkak të formulimit të pasaktë të detyrës secilën përgjigje të nxënësit duhet vlerësuar me një pikë.

6.

Promjena supstance	Fizike	Kimike
Sagorijevanje drveta		X
Istezanje žice	X	
Rđanje gvozdene ograde		X
Usitnjavanje školske krede	X	

Tri përgjigje të sakta 1 pikë

Katër përgjigje të sakta 2 pikë

7.

Formula	Nocioni			
	1.	2.	3.	4.
A.	x			
B.		x		
C.				x

Një përgjigje e saktë 1 pikë

Dy ose tri përgjigje të sakta 2 pikë

8.

1. Numri atomik (Z) është 15, kurse i masës (A) është 31.....1 pikë

2. Ky element gjendet në grupin 15 (V, Va) dhe perioda III1 pikë

Vërejtje: të pranohen edhe përgjigjet e shkruara me shifra arabe ose romake

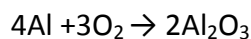
Gjithsej 2 pikë

9.

Përgjigjia e saktë: Na_2CO_31 pikë

10.

Zgjidhje:



Për formulat e shkruara saktë të reaktantëve dhe prodhimit të reaksionit1 pikë

Për koeficiente të caktuara saktë.....1 pikë

Gjithsej 2 pikë

11.

Zgjidhje:

Në një mol molekula N_2O_5 gjenden:

A. 6×10^{23} (ose $6,023 \times 10^{23}$) molekula N_2O_51 pikë

B. 30×10^{23} atomi O.....1 pikë

Gjithsej 2 pikë

12.

Djegia e qiriut është reaksion i **oksidimit** atëherë krijohen komponimet të cilat quhen **okside** (ose **CO_2 dhe H_2O**) formula e përgjithshme e të cilëve është E_xO_y . Reaksioni ndoll në prani të **oksigjenit (ose ajrit)**.

Për dy ose tri përgjigje të sakta 1 pikë

Për katër përgjigje të sakta 2 pikë

13.

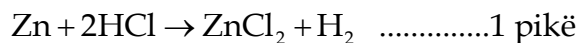
Zgjidhje: 4,4-dimetilpentanal

Përgjigjia e saktë 1 pikë

14.

Zgjidhje:

Mënyra e parë



$$n(\text{Zn}) : n(\text{H}_2) = 1 : 1$$

$$n(\text{Zn}) = n(\text{H}_2)$$

$$n(\text{H}_2) = 0,1 \text{ mol} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

$$m(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \cdot M_r(\text{H}_2)$$

$$m(\text{H}_2) = 0,1 \text{ mol} \cdot 2 \text{ g/mol}$$

$$m(\text{H}_2) = 0,2 \text{ g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ bod}$$

Gjithsej 3 pikë

Mënyra e dytë



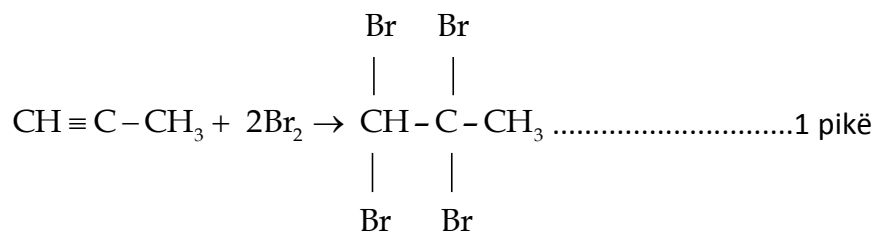
$$1 \text{ mol} : 2 \text{ g} = 0,1 \text{ mol} : X \text{ g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

$$X = 0,2 \text{ g} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

Ubaciti umjesto bod / pikë

Gjithsej 3 pikë

15.

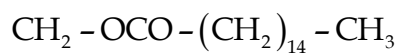


Emërtimi: 1,1,2, 2-tetrabrom-propan $\dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$

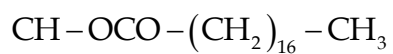
Gjithsej 2 pikë

16.

A.



|



|



Ubaciti umjesto bod / pikë

Vërejtje: të pranohet edhe nëse shkruhet struktura ose formula e pjeshme strukturore

B. gliceril-palmito-stearo-palmitati ose 1,3 dipalmitostearati.....1 pikë

Gjithsej 2 pikë _____