

K I M I

Kontrollimi ekstrën i dijes në fund të ciklit III të shkollës fillore

MAJ, 2016

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 kenë 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.

Përgjigja e saktë: B. ndryshim i dyfishtë **2 pikë**

2. **Përgjigja e saktë:** C. Ca, Mg

2 pikë

3.

Përgjigja e saktë: C. 108g **2 pikë**

4.

Substanca	Saktë	Pasaktë
HCl		x
NH ₃		x
LiF	x	
H ₂ O		x
NaCl	x	

Katër përgjigje të sakta 1 pikë

Pesë përgjigje të sakta 2 pikë

5.

Pohimi	Saktë	Pasaktë
Molekula e ujit është polare.	x	
Metalet përçojnë nxehtësinë dhe rrymën elektrike.		x
Të gjitha metalet janë në gjendje të ngurtë agregate.		x
Anioniet formohen kur atomet pranojnë elektrone.	x	

Tri përgjigje të sakta 1 pikë

Katër përgjigje të sakta 2 pikë

6.

4	3	1	2
---	---	---	---

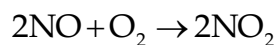
Renditja e saktë 1 pikë

7. A. *alkool trihidroksilik*1pikë

B. *1,2,3- propantrioli*1 pikë

Përgjigja e saktë 2 pikë

8.



Përgjigja e saktë 1 pikë

9. A. Na^+ , Na_2CO_3

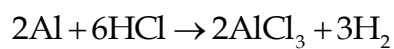
B. Ca^{2+} , CaCO_3

C. Fe^{3+} , $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$

Për çdo përgjigje të saktë nga 1 pikë

Gjithsej 3 pikë

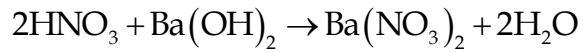
10.



Produkti i shkruar saktë i reaksionit 1 pikë

Barazimi kimik i shkruar saktë 2 pikë

11.



Zgjidhja e saktë 1 pikë

12.

Për strukturën e shkruar saktë, të formulës molekulare ose strukturore

Zgjidhja e saktë 1 pikë

13.

$$\omega = \frac{m_{\text{st}}}{m_{\text{tretësirës}}}$$

$$m_{\text{st}} = 50\text{g} \cdot 0,2 = 10\text{g} \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

Pas shtimit të kripës:

$$m_{\text{st}} = 10\text{g} + 10\text{g} = 20\text{g}$$

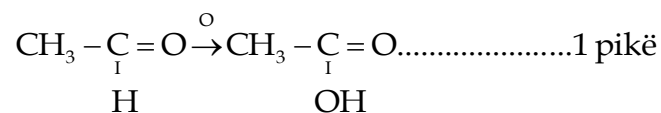
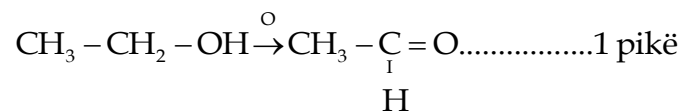
$$m_{\text{tretësirës}} = 50\text{g} + 10\text{g} = 60\text{g} \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

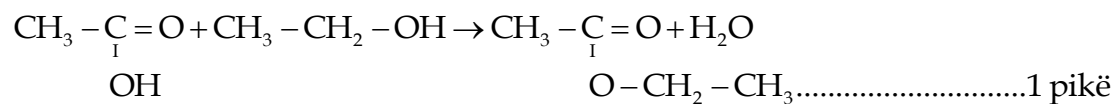
$$\omega = \frac{20\text{g}}{60\text{g}} = 0,333$$

$$c\% = 33,3\% \dots\dots\dots 1 \text{ pikë}$$

Detyra e zgjidhur saktë 3 pikë

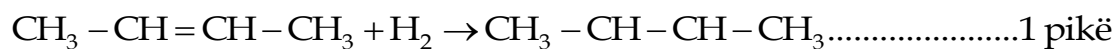
14.





Detyra e zgjidhur saktë 3 pikë

15.



n - butani ose butani1 pikë

Zgjidhja e saktë 2 pikë

16.



Zgjidhja e saktë 1 pikë
