

QUIZIZZ

Reactiile de ardere. Oxizi.

12 Questions

NAME : _____

CLASS : _____


DATE : _____

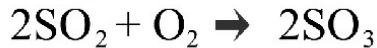
1. $C + O_2 = CO_2 + Q$ Reactiile de ardere sunt din categoria reactiilor:

- a) de combinare b) de substitutie
 c) de schimb d) de descompunere

2. Reactiile de ardere se mai numesc:

- a) reactii de combustie b) reactii de neutralizare
 c) reactii redox d) reactii de schimb

3.  La reactiile de ardere participa intotdeauna ca reactant substanta:



Oxidarea dioxidului de sulf la trioxid de sulf

- a) oxigen molecular b) azot molecular
 c) dioxidul de carbon d) carbonul

4. Din exemplele date este o reactie de ardere:

- a) $C + 2 H_2 = CH_4$ b) $Zn + Cl_2 = ZnCl_2$
 c) $Fe + S = FeS + Q$ d) $C + O_2 = CO_2 + Q$

5. Reactia de ardere a hidrogenului este:

- a) $H_2 + 1/2 O_2 = H_2O + Q$ b) $H_2 + S = H_2S$
 c) $H_2 + Cl_2 = 2 HCl$ d) $H_2 + CuO = Cu + H_2O$

6. Reactiile de ardere au urmatoarele caracteristici:

- a) sunt endoterme (au loc cu absorbtie de caldura)
- b) sunt exoterme (au loc cu absorbtie de caldura)
- c) sunt exoterme (au loc cu degajare de caldura) si conduc la obtinerea de oxizi
- d) sunt atermo (nici nu se absoarbe, nici nu se degaja caldura)

7.

OXIZII

Oxizii - sunt compusi binari ai oxigenului cu alte elemente, metale sau nemetale.
Se cunosc două grupe de oxizi:

- **oxizi de nemetale** (oxizi acizi)
 - conțin în molecula lor atomi de oxigen și atomi de nemetal;
 - în reacție cu apa formează acizi, exemplu: $\text{CO}_2, \text{SO}_2, \text{CO}_2$.
- **oxizi de metale** (oxizi bazici)
 - conțin în molecula lor atomi de oxigen și atomi de metal, exemplu: $\text{CaO}, \text{MgO}, \text{LiO}, \text{Al}_2\text{O}_3$

Formula generală a oxizilor este E_mO_n și confirmă regula: pentru un produs binar, produsul dintre

Oxizii sunt compusi binari ai metalelor (Fe, Cu, Na,...) sau nemetalelor (C, S, H,...) cu elementul:

- a) Cl
- b) O
- c) Zn
- d) K

8.

OXIZII

Oxizii - sunt compusi binari ai oxigenului cu alte elemente, metale sau nemetale.
Se cunosc două grupe de oxizi:

- **oxizi de nemetale** (oxizi acizi)
 - conțin în molecula lor atomi de oxigen și atomi de nemetal;
 - în reacție cu apa formează acizi, exemplu: $\text{CO}_2, \text{SO}_2, \text{CO}_2$.
- **oxizi de metale** (oxizi bazici)
 - conțin în molecula lor atomi de oxigen și atomi de metal, exemplu: $\text{CaO}, \text{MgO}, \text{LiO}, \text{Al}_2\text{O}_3$

Formula generală a oxizilor este E_mO_n și confirmă regula: pentru un produs binar, produsul dintre

Exemple de oxizi sunt:

- a) CuS, FeSO_4 , KOH
- b) CO_2 , H_2O , K_2O
- c) HCl, H_2O , H_2SO_4
- d) FeI_2 , FeI_3 , Fe_2O_3

9.

DIOXIDUL DE SILICIU

- sub formă de nisip, este utilizat la obținerea materialelor de construcție (mortar, ciment, beton etc.)
- a sticlei de cuarț (caracterizată printr-o mare rezistență la variații de temperatură), la obținerea diferiților compusi ai siliciului, în industria optică, în metalurgie.

Utilizarile dioxidului de siliciu (SiO_2) sunt numeroase. Dintre acestea cea mai cunoscută este:

- a) în construcții la obținerea mortarului, betonului,...
- b) în alimentație
- c) în medicină
- d) în panificație

10.



Oxidul de aluminiu, Al_2O_3 , se găsește în natură sub diferite forme. Cea mai valoroasă formă este:

- a) rubin
- b) bauxita
- c) corindon
- d) cuarț

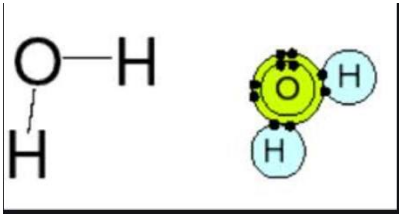
11.



Dioxidul de carbon, responsabil și el de încălzirea globală, are următoarea utilizare:

- a) stingerea incendiilor
- b) obținerea brânzei
- c) ajută în respirație
- d) ajută la arderea combustibililor

12.



Oxidul indispensabil vieții noastre pe această planetă este:

- a) CO_2 (dioxidul de carbon)
- b) SiO_2 (nisipul)
- c) H_2O (apa)
- d) CO (monoxidul de carbon)

Answer Key

1. a

2. a

3. a

4. d

5. a

6. c

7. b

8. b

9. a

10. a

11. a

12. c