

Numele _____

Clasa _____

Test la chimie clasa a VIII-a

OXIZI

1. Alege răspunsul corect.

Câte grame de calciu sunt în 840 g de var nestins?

100 g Ca

600 g Ca

200 g Ca

400 g Ca

1p

Care este % de oxigen din 10 moli de dioxid de carbon?

88,22% O

44,88% O

72,72% O

66,66% O

1p

Mase atomice: Ca-40 ; C-12 ; O-16

2. Proprietățile oxizilor- vizualizează și asociază corect informațiile de mai jos:



CaO



Fe₂O₃



PbO₂



PbO₂

Formulă generală	E ₂ O	
Stare de agregare	Solidă	
Culoare	Colorați	
Valența Ca	1	
Valența Fe	2	
Valența Pb	3	
	4	
	E ₂ O _n	
	EO	
	Solidă, gazoasă	
	Incolor, colorați	1p

3. Completați căsuțele libere cu substanțele chimice corespunzătoare:

Zn + oxigen →	(A)	A + HCl →	+
Al + oxigen →	(B)	B + H ₂ SO ₄ →	+
Ca + oxigen →	(C)	C + HNO ₃ →	+
Na + oxigen →	(D)	D + H ₃ PO ₄ →	+
0,5p x 4 = 2 p			

4. 120 g de Mg cu p=75% se arde în oxigenul din aer. Se cere:

- Scrierea ecuației reacției chimice 1p
- Masa de substanță formată 2p
- Numărul de moli de oxigen folosiți la arderea magneziului 1p

Mase atomice: Mg-24 ; O-16

1p din oficiu

Total=10 p

