



Concursul Național de Fizică și Chimie pentru elevii din mediul rural

“Impuls Perpetuum”
Ediția a XIX –a, Călimănești 2011
Clasa a VII – a
CHIMIE



MINISTERUL
EDUCAȚIEI
CERCETĂRII
TINERETULUI
ȘI SPORTULUI

BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE

Subiectul IV.....20 p

a) $a=O_2$; $b=H_2O$; $c=SO_2$; $d=CaO$; $e=Cl_2$; $f=HCl$; $g=Cu(OH)_2$; $h=CuO$ 8 x 0,5p = 4 p

6 ecuații x 1,5 p = 9p

b) combinare : 1,2,3,4,

schimb : 5

substituție : 6

6 ecuații x 0,5p = 3p

c) Importanța..... 1 p

Denumirea (var stins) ... 1 p

2p oficiu

Subiectul V.....20 p

1. 6p

Scrierea formulei chimice $KClO_3$ 1p

Calculul masei molare 122,5 g/ mol..... 1p

Calcularea masei de oxigen 9,6 g2p

Calcularea procentului de oxigen 39,18 %2p

2. 12 p

a) $m_{iod} = 8$ g..... 2 p

b) $m_{iod} = 50$ g..... 2 p

$m_{alcool} = 450$ g..... 2 p

$V_{alcool} = 562,5$ cm³2 p

c) $n(I_2) = 0,196$ moli.....2p

$N = 0,392 \times N_A$ atomi= $2,36 \times 10^{23}$ atomi2p

2p oficiu