

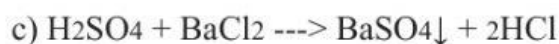
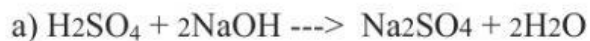
Tipuri de reacții chimice - clasa a VIII-a

Prof. ACHIMESCU VIOLETA
C.N.P., „STEFAN ODOBLEJA”

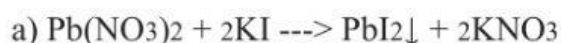
Nume și prenume elev

1. Se dă reacția: $W + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$
 - a) varul stins colorează fenolftaleina în albastru;
 - b) substanța W este carbonatul de calciu;
 - c) substanța W este varul nestins;
2. Se combină o substanță compusă X cu un acid Y și se formează o substanță compusă Z, folosită în compoziția prăjiturilor pentru a fi pufoase și afânate. Substanța compusă Z are masa molară 96g/mol și raportul masic de combinare al elementelor N : H : C : O = 7 : 2 : 3 : 12. Determină formula compusului Z și substanțele X și Y din care se obține aceasta.
 - a) X : NO_2 ; Y : HNO_2 ; Z : NH_4OH
 - b) X : N_2 ; Y : HNO_2 ; Z : $(NH_4)_2CO_3$
 - c) X : NH_3 ; Y : H_2CO_3 ; Z : $(NH_4)_2CO_3$
3. Gâdăcul bombardier produce apă oxigenată pe care o utilizează pentru a se apăra. Care din următoarele reacții de descompunere a apei oxigenate este corectă:
 - a) $H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} H_2\uparrow + O_2\uparrow$
 - b) $2H_2O_2 \leftrightarrow 2H_2O + O_2\uparrow$
 - c) $H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} H_2O + \frac{1}{2} O_2\uparrow$

4. Reacția de identificare a acidului sulfuric este:

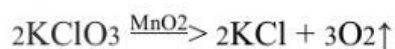


5. Se dau reacțiile:



În care din reacții precipitatul galben format este folosit de rachetele antigrindină?

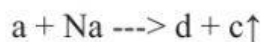
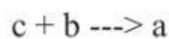
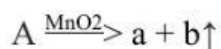
6. O metodă de obținere a oxigenului în laborator o constituie descompunerea cloratului de potasiu conform ecuației reacției chimice:



Volumul de oxigen obținut în urma descompunerii a 200g KClO_3 de puritate 49% este:

- a) 28,68 L b) 26,88 L c) 28,66 L

7. Se dă chema de reacții:



Substanța A este utilizată la dezinfectarea rănilor.

Substanța b reprezintă gazul indispensabil vieții pe Pământ.

Substanța c este componentul majoritar al Soarelui.

Substanța d este:

- a) sare de bucătărie b) un oxid
- c) o substanță care colorează fenolftaleina în roșu-carmin

8. La introducerea unei sârme de cupru într-o soluție de HCl se constată că:

- a) soluția se colorează în albastru
- b) se degajă un gaz
- c) nu are loc nicio reacție

9. O plăcuță de Mg cu masa de 8g este introdusă într-o soluție de sulfat de cupru. După un timp, se scoate plăcuța, se usucă și se cântărește, masa ei fiind de 8,4g. Masa de cupru care s-a depus pe plăcuță este:

- a) 6,4g b) 6,04g c) 0,64g