



5 Физическое явление - это явление, в ходе которого изменяется агрегатное состояние вещества.

Химическое явление - это явление, в ходе которого образуются новые вещества. (химическая реакция)

Признаки хим. явления: выделение газа, выделение тепла, изменение окраски, выделение осадка.

- 1) - физ. явл. (вода превращается в пар) агр. сост
- 2) - физ. явл. (вода превращается в лед) агр. сост.
- 3) - хим. явл. (желудок переваривает пищу) нов. вещ. 146
- 4) - хим. явл. (брусок дерева нагревается трением) выд. темп.
- 5) - физ. явл. (металл плавится) агр. сост.
- 6) - хим. явл. (кусочек стекла раскалывается в костре)
- 7) - хим. явл. (дрова сгорают в костре) нов. вещ.
- 8) - хим. явл. (рисавление. пчела) нов. вещ.

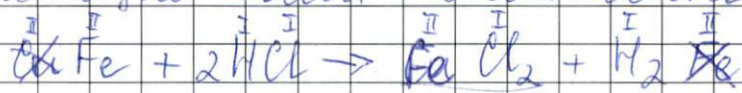
4 1) В пероксидах атомов кислорода на ~~высоком~~ уровне, чем в оксидах

2) Серная кислота ( $H_2SO_4$ ) - очень сильная кислота, если взять её не разбавляя, то смесь в реакцию не будет.

3) Медицина (озонотерапия)  
Озоновый слой в атмосфере

50

3 Если взяли разбавленную соляную кислоту, то реакция была качественной:

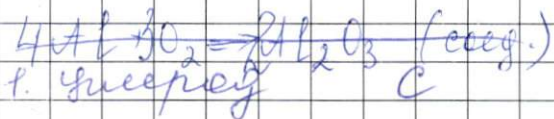


См Fe  $n = V/V_m = 5,6/22,4 = 0,25$

8 : 7  $m = M \cdot n = 0,25 \cdot 56 = 14$   
 $w(\text{Fe}) = \frac{14 \cdot 20}{100} = 70\%$   $w(\text{Cu}) = 100 - 70 = 30\%$

205

6. 1 Аммиак



2 Углекислый газ



3 Известняк CaCO<sub>3</sub>

4 Углекислый газ CO<sub>2</sub>

5 Известняк или CaCO<sub>3</sub>

6 ~~CaCO<sub>3</sub>~~ „При 500°C начинает разлагаться.“ — разложение

125

