

1-маңсара

1. б)  $O_2$

2)

1. б)  $O_2$

$$2. а) \frac{Ar(Mg)}{Mr(Mg)} = \frac{24}{40} \cdot 100\% = 60\%$$

$$\frac{Ar(O)}{Mr(MgO)} = \frac{16}{40} \cdot 100\% = 40\%$$

$$MgO = 40\% + 60\% = 100\%$$

$$б) \frac{Ar(P)}{Mr(PH_3)} = \frac{31}{3} \cdot 100\%$$

$$\frac{Ar(H)}{Mr(PH_3)} = \frac{1}{3} \cdot 100\% = 3\%$$

$$PH_3 = 97\% + 3\% = 100\%$$

⊕

2-маңсара

2. Натрий + Хлор = Натрий Хлор Акси  
 Магний + Күкірт + Оттек =  $MgSO$  аксиді  
 Кальций + фосфор + Оттек =  $KPO$  аксиді  
 Кальций + кобальт =  $CaCo$  аксиді  
 Алюминий + Күкірт =  $AlS$  аксиді

1.  $Mg$  аксиді

$Al$  аксиді

$C$  аксиді

$Li$  аксиді

$P$  аксиді

3-маңсара

1.  $P_2O$  қашқал

$K_2O$  қашқал

$JO_3$  нейзгі

$CO_2$  қашқал

$CaO$  нейзгі

2.