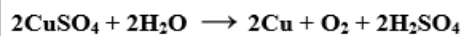


| Sınaq | | 11 | | | | | |
|-------|---|-------|---|----|------|--|--|
| | | Kimya | | | | | |
| 31 | D | 41 | C | 51 | C | | |
| 32 | E | 42 | A | 52 | D | | |
| 33 | C | 43 | B | 53 | 1.2 | | |
| 34 | A | 44 | D | 54 | 23 | | |
| 35 | B | 45 | E | 55 | 112 | | |
| 36 | C | 46 | B | 56 | 34 | | |
| 37 | A | 47 | C | 57 | 1E2C | | |
| 38 | D | 48 | A | | | | |
| 39 | E | 49 | E | | | | |
| 40 | B | 50 | D | | | | |

58

1. O_2

2. Məhlulda olan duzun kütləsinin (x) tapılması:

$$128 \text{ q Cu} - 320 \text{ q CuSO}_4$$

$$32 \text{ q Cu} - x \text{ q CuSO}_4$$

$$x = \frac{32 \times 320}{128} = 80 \text{ q CuSO}_4$$

59

Kütlə payının (ω) hesablanması:

$$\omega = \frac{m(\text{duz})}{m(\text{məhlul})} \cdot 100\%$$

$$\omega = \frac{80}{400} \cdot 100\% = 20\%$$

(1) **Kristalhidratın kütləsi (a):**

250 q kristalhidratda -----160 q duz varsa,
a qram kristalhidratda ----- 80 q duz olar.

$$a = \frac{80 \cdot 250}{160} = 125 \text{ q}$$

(2) **Suyun kütləsi (m):** Məhlulun ümumi kütləsi kristalhidratın və əlavə edilən suyun cəmidir:

$$m(\text{məhlul}) = a + m.$$

60

- $400 \text{ q} = 125 \text{ q} + m$

- $m = 400 - 125 = 275 \text{ q}.$

