

Bài 20

SỰ ĂN MÒN KIM LOẠI

5.52. A 5.53. D 5.54. B 5.55. D 5.56. D

5.57. C 5.58. D 5.59. C 5.60. D 5.61. D

5.62. B 5.63. B 5.64. A

5.69. Hợp kim bị ăn mòn điện hoá học.

Zn là điện cực âm, bị ăn mòn. Cu là điện cực dương không bị ăn mòn.

5.70. a) Al (điện cực âm) bị ăn mòn, Fe (điện cực dương) không bị ăn mòn.

b) Fe (điện cực âm) bị ăn mòn, Cu (điện cực dương) không bị ăn mòn.

c) Fe (điện cực âm) bị ăn mòn, Sn (điện cực dương) không bị ăn mòn.

5.71. Ở những vết sây sát của vật làm bằng sắt tráng kẽm sẽ xảy ra hiện tượng ăn mòn điện hoá học.

5.72.
$$\text{Zn} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{H}_2$$

$$n_{\text{Zn}} = n_{\text{H}_2} = \frac{0,896}{22,4} = 0,04(\text{mol})$$

$$\Rightarrow m_{\text{Zn}} = 0,04.65 = 2,6(\text{g}) ;$$

$$\%m_{\text{Zn}} = \frac{2,6}{9}.100\% = 28,89\% ; \%m_{\text{Cu}} = 71,11\%.$$