

REDOXNÍ ROVNICE –výčislování

| | |
|---|---------------|
| 1/ Se + Cl ₂ + H ₂ O → H ₂ SeO ₃ + HCl | 1 2 3 1 4 |
| 2/ HClO + Br ₂ + H ₂ O → HBrO ₃ + HCl | 5 1 1 2 5 |
| 3/ I ₂ + Cl ₂ + H ₂ O → HIO ₃ + HCl | 1 5 6 2 10 |
| 4/ As ₂ O ₃ + Br ₂ + H ₂ O → H ₃ AsO ₄ + HBr | 1 2 5 2 4 |
| 5/ NH ₃ + Br ₂ → N ₂ + HBr | 2 3 1 6 |
| 6/ HCl + MnO ₂ → MnCl ₂ + Cl ₂ + H ₂ O | 4 1 1 1 2 |
| 7/ MnO ₂ + KBr + H ₂ SO ₄ → MnSO ₄ + Br ₂ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 1 2 2 1 1 1 2 |
| 8/ KI + CuSO ₄ → CuI + I ₂ + K ₂ SO ₄ | 4 2 2 1 2 |
| 9/ HI + HBrO ₃ → I ₂ + H ₂ O + HBr | 6 1 3 3 1 |
| 10/ HIO ₃ + FeSO ₄ + H ₂ SO ₄ → I ₂ + Fe ₂ (SO ₄) ₃ + H ₂ O | 2 10 5 1 5 6 |
| 11/ H ₂ SO ₃ + I ₂ + H ₂ O → H ₂ SO ₄ + HI | 1 1 1 1 2 |
| 12/ KClO ₃ + KI + H ₂ SO ₄ → K ₂ SO ₄ + KCl + I ₂ + H ₂ O | 1 6 3 3 1 3 3 |
| 13/ H ₂ SO ₃ + HClO ₄ → HCl + H ₂ SO ₄ | 4 1 1 4 |
| 14/ HIO ₃ + CO → CO ₂ + I ₂ + H ₂ O | 2 5 5 1 1 |
| 15/ Cu + H ₂ SO ₄ → CuSO ₄ + SO ₂ + H ₂ O | 1 2 1 1 2 |
| 16/ C + H ₂ SO ₄ → CO ₂ + SO ₂ + H ₂ O | 1 2 1 2 2 |
| 17/ Cu + HNO ₃ → Cu(NO ₃) ₂ + NO + H ₂ O | 3 8 3 2 4 |
| 18/ Ag + HNO ₃ → AgNO ₃ + NO + H ₂ O | 3 4 3 1 2 |
| 19/ S + HNO ₃ → H ₂ SO ₄ + NO | 1 2 1 2 |
| 20/ I ₂ + HNO ₃ → HIO ₃ + NO + H ₂ O | 3 10 6 10 2 |
| 21/ Mg + HNO ₃ → Mg(NO ₃) ₂ + N ₂ O + H ₂ O | 4 10 4 1 5 |
| 22/ CuS + HNO ₃ → Cu(NO ₃) ₂ + NO ₂ + H ₂ SO ₄ + H ₂ O | 1 10 1 8 1 4 |
| 23/ FeSO ₄ + HNO ₃ + H ₂ SO ₄ → Fe ₂ (SO ₄) ₃ + NO + H ₂ O | 6 2 3 3 2 4 |

| | |
|---|----------------|
| 24/ As ₂ O ₃ + HNO ₃ + H ₂ O → H ₃ AsO ₄ + N ₂ O ₃ | 1 2 2 2 1 |
| 25/ KNO ₃ + Cr ₂ (SO ₄) ₃ + Na ₂ CO ₃ → KNO ₂ + Na ₂ CrO ₄ + Na ₂ SO ₄ + CO ₂ | 3 1 5 3 2 3 5 |
| 26/ Bi ₂ O ₃ + C → Bi + CO | 1 3 2 3 |
| 27/ Fe ₂ O ₃ + CO → Fe + CO ₂ | 1 3 1 3 |
| 28/ NaBrO ₃ + C → NaBr + CO | 1 4 1 4 |
| 29/ CaSO ₄ + C → CaS + CO | 1 4 1 4 |
| 30/ Na ₂ SO ₄ + C → Na ₂ S + CO | 2 2 1 1 |
| 31/ FeSO ₄ + Ce(SO ₄) ₂ → Fe ₂ (SO ₄) ₃ + Ce ₂ (SO ₄) ₃ | 2 16 5 2 2 8 |
| 32/ KMnO ₄ + HCl → Cl ₂ + MnCl ₂ + KCl + H ₂ O | 2 10 8 5 2 6 8 |
| 33/ KMnO ₄ + KI + H ₂ SO ₄ → I ₂ + MnSO ₄ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 2 10 8 5 2 1 8 |
| 34/ KMnO ₄ + FeSO ₄ + H ₂ SO ₄ → Fe ₂ (SO ₄) ₃ + MnSO ₄ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 2 5 3 5 2 1 3 |
| 35/ KMnO ₄ + KNO ₂ + H ₂ SO ₄ → KNO ₃ + MnSO ₄ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 1 6 4 3 1 1 7 |
| 36/ K ₂ Cr ₂ O ₇ + HI + H ₂ SO ₄ → I ₂ + Cr ₂ (SO ₄) ₃ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 1 3 1 1 4 |
| 37/ K ₂ Cr ₂ O ₇ + H ₂ SO ₃ + H ₂ SO ₄ → Cr ₂ (SO ₄) ₃ + K ₂ SO ₄ + H ₂ O | 1 1 1 1 1 |

M. Šlamek