**ĐÁP ÁN HÓA 10 GK2 2023 – 2024**

**TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |  | made | cautron | dapan |
| 135 | 1 | D |  | 359 | 1 | C |  | 213 | 1 | D |  | 486 | 1 | D |
| 135 | 2 | B |  | 359 | 2 | C |  | 213 | 2 | A |  | 486 | 2 | A |
| 135 | 3 | B |  | 359 | 3 | B |  | 213 | 3 | C |  | 486 | 3 | A |
| 135 | 4 | A |  | 359 | 4 | D |  | 213 | 4 | A |  | 486 | 4 | A |
| 135 | 5 | D |  | 359 | 5 | A |  | 213 | 5 | B |  | 486 | 5 | C |
| 135 | 6 | A |  | 359 | 6 | C |  | 213 | 6 | B |  | 486 | 6 | A |
| 135 | 7 | B |  | 359 | 7 | C |  | 213 | 7 | C |  | 486 | 7 | D |
| 135 | 8 | C |  | 359 | 8 | B |  | 213 | 8 | C |  | 486 | 8 | C |
| 135 | 9 | D |  | 359 | 9 | D |  | 213 | 9 | D |  | 486 | 9 | C |
| 135 | 10 | A |  | 359 | 10 | C |  | 213 | 10 | B |  | 486 | 10 | B |
| 135 | 11 | B |  | 359 | 11 | B |  | 213 | 11 | B |  | 486 | 11 | D |
| 135 | 12 | A |  | 359 | 12 | B |  | 213 | 12 | C |  | 486 | 12 | A |
| 135 | 13 | C |  | 359 | 13 | A |  | 213 | 13 | D |  | 486 | 13 | C |
| 135 | 14 | D |  | 359 | 14 | A |  | 213 | 14 | A |  | 486 | 14 | B |
| 135 | 15 | C |  | 359 | 15 | B |  | 213 | 15 | A |  | 486 | 15 | C |
| 135 | 16 | A |  | 359 | 16 | A |  | 213 | 16 | C |  | 486 | 16 | B |
| 135 | 17 | C |  | 359 | 17 | D |  | 213 | 17 | A |  | 486 | 17 | D |
| 135 | 18 | A |  | 359 | 18 | A |  | 213 | 18 | D |  | 486 | 18 | D |
| 135 | 19 | B |  | 359 | 19 | D |  | 213 | 19 | A |  | 486 | 19 | A |
| 135 | 20 | C |  | 359 | 20 | A |  | 213 | 20 | B |  | 486 | 20 | B |

**ĐÁP ÁN TỰ LUẬN**

**Câu 1:** *(1đ)* Mỗi đáp án đúng 0,25đ x 4 câu

 a. Thu nhiệt b. Toả nhiệt c. Thu nhiệt d. Toả nhiệt

**Câu 2:** *(2đ)*

- Xác định được nguyên tố thay đổi số oxi hoá (0,25đ).

- Viết được hai bán phương trình cho nhận electron (0,25đ).

- Đặt hệ số lên phương trình chính (0,25đ).

- Cân bằng đúng phương trình chính  (0,25đ).

- Xác định đúng chất khử, chất oxi hoá (0,25đ).

b. nCu = 0,125 mol  (0,25đ)

$n\_{H\_{2}SO\_{4}}$= 0,125 mol (0,25đ)

$V\_{H\_{2}SO\_{4}}$= 0,25l hay 250ml (0,25đ)

**Câu 3:** *(1đ)*

ΔrHo298= ΣEb (cđ) – ΣEb (sp = –1324 kJ.

**Câu 4:** *(1đ)*

ΔrHo298 = -1036,04 kJ

 Các em có thể trình bày các cách khác nhau, nhưng vẫn cho các em đủ số điểm