

**HƯỚNG DẪN ĐÁP ÁN CHẤM BÀI KIỂM TRA CUỐI KỲ _ HỌC KỲ I
NĂM HỌC 2022 – 2023**

MÔN: HÓA HỌC - KHỐI 10

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM

Phần kiểm tra theo hình thức trắc nghiệm khách quan gồm 28 câu/mỗi mã đề.

1. Mã đề thứ 1

MÃ ĐỀ 305								Ghi chú
Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	Câu	Đáp án			
1	D	11	A	21	C			
2	D	12	D	22	D			
3	A	13	D	23	A			
4	D	14	C	24	B			
5	B	15	D	25	A			
6	D	16	D	26	A			
7	D	17	D	27	C			
8	B	18	C	28	D			
9	D	19	A					
10	A	20	C					

2. Mã đề thứ 2

MÃ ĐỀ 316								Ghi chú
Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	Câu	Đáp án	
1	A	11	D	21	D			
2	B	12	A	22	C			
3	D	13	B	23	C			
4	D	14	A	24	B			
5	D	15	D	25	A			
6	C	16	B	26	C			
7	D	17	D	27	C			
8	D	18	B	28	B			
9	C	19	A					
10	D	20	B					

3. Mã đề thứ 3

MÃ ĐỀ 327								Ghi chú
<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	
1	B	11	D	21	A			
2	A	12	B	22	B			
3	D	13	D	23	D			
4	D	14	B	24	A			
5	A	15	D	25	B			
6	D	16	A	26	D			
7	D	17	A	27	A			
8	D	18	D	28	B			
9	C	19	B					
10	B	20	D					

4. Mã đề thứ 4

MÃ ĐỀ 338								Ghi chú
<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>	<i>Câu</i>	<i>Đáp án</i>			
1	D	11	A	21	B			
2	C	12	A	22	B			
3	B	13	A	23	C			
4	D	14	C	24	D			
5	D	15	B	25	C			
6	D	16	A	26	D			
7	C	17	B	27	D			
8	B	18	B	28	A			
9	D	19	D					
10	B	20	B					

B. PHẦN TỰ LUẬN

	Đáp án	Điểm	
Câu 1 (1điểm)	4 cấu hình electron	0,25đ/ý *4 ý= 1đ	
Câu 2 (1điểm)	$2p + n = 52$ (1) $(p + n) - e = 18$ (2) $p = e = 17$ $n = 18$ Số e độc thân = 1	2 biểu thức: $0,25 * 2 = 0,5$ đ $p, n, e = 0,25$ đ Số e độc thân = 1: 0,25 đ	
Câu 3 (1điểm)	a/ Oxit X_2O_5 $2M_x / 5M_o = 25,926 / 74,074$ $M_x = 14$ (Nito)	a/ Biểu thức= 0, 25 đ M_x , tên nguyên tố: 0,25 đ b/ NH_3 0,25 đ HNO_3 - Có tính axit 0,25 đ	