

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2018 - 2019**  
**MÔN HÓA HỌC 10**

**I. TRẮC NGHIỆM: 4 ĐIỂM** mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ	101	102	103	104
CÂU 1	C	A	A	A
CÂU 2	A	A	A	C
CÂU 3	C	C	D	A
CÂU 4	B	A	B	A
CÂU 5	A	B	C	B
CÂU 6	C	C	A	C
CÂU 7	B	D	B	B
CÂU 8	A	C	B	C
CÂU 9	C	B	C	C
CÂU 10	D	C	C	B
CÂU 11	D	D	C	D
CÂU 12	D	D	D	D

**II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM**

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	a) (2đ) Xác định mỗi nguyên tố đúng 0,5đ -Cấu hình electron nguyên tử của X là: $1s^22s^22p^63s^23p^3$ X ở ô thứ 15 (vì Z=15), chu kì 3 (vì có 3 lớp e) nhóm $V_A$ (vì nguyên tố p và có 5e hoá trị).	0,5đ
	-Cấu hình electron nguyên tử của Y là: $1s^22s^22p^63s^23p^5$ Y ở ô thứ 17 (vì Z=17), chu kì 3 (vì có 3 lớp e) nhóm $VII_A$ (vì nguyên tố p và có 7 e hoá trị).	0,5đ
	-Cấu hình electron nguyên tử của T là: $1s^22s^22p^63s^23p^64s^1$ T ở ô thứ 19 (vì Z=19), chu kì 4 (vì có 4 lớp e) nhóm $I_A$ (vì nguyên tố s và có 1 e hoá trị).	0,5đ
	-Cấu hình electron nguyên tử của U là: $1s^22s^22p^63s^23p^63d^64s^2$ X ở ô thứ 26 (vì Z=26), chu kì 4 (vì có 4 lớp e) nhóm $VIII_B$ (vì nguyên tố d và có 8 e hoá trị).	0,5đ
	b) (0,5đ) X, Y cùng chu kì 3 mà $Z_X < Z_Y$ nên tính phi kim của X yếu hơn của Y (vì trong 1 chu kì khi Z tăng thì tính phi kim tăng dần)	0,5đ

