



# INSTITUTO TECNOLÓGICO DE AERONÁUTICA VESTIBULAR 2017

## GABARITO

Física		Inglês		Português		Matemática		Química	
1	A	1	C	21	E	1	A	1	A
2	A	2	A	22	E	2	A	2	B
3	D	3	D	23	D	3	D	3	D
4	E	4	C	24	A	4	B	4	D
5	B	5	A	25	C	5	C	5	A
6	E	6	D	26	A	6	C	6	D
7	(*)	7	C	27	C	7	C	7	C
8	D	8	A	28	E	8	E	8	A
9	D	9	B	29	C	9	A	9 (**)	E
10	B	10	E	30	E	10	C	10	E
11	C	11	D	31	A	11	A	11	E
12	C	12	D	32	C	12	E	12	C
13	C	13	B	33	B	13	A	13	E
14	B	14	E	34	A	14	B	14	D
15	A	15	A	35	E	15	D	15	C
16	D	16	B	36	B	16	A	16	D
17	A	17	D	37	C	17	D	17	A
18	B	18	B	38	D	18	B	18	B
19	E	19	E	39	E	19	E	19	C
20	(*)	20	C	40	E	20	E	20	B

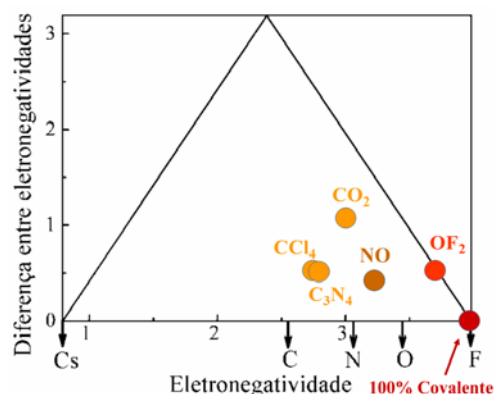
## OBSERVAÇÕES

(\*) Devido a erros de digitação, as questões 7 e 20 da prova de física foram consideradas corretas para todos os candidatos.

(\*\*) Devido à discordância entre o gabarito oficial do ITA e o apresentado por alguns colégios/cursinhos, segue a resolução oficial do ITA para a questão 09:

### RESOLUÇÃO:

Quanto mais próximo um dado composto estiver do vértice direito no diagrama de van Arkel-Ketelaar apresentado, maior será o caráter covalente da ligação química. Assim, não basta analisar apenas o valor da diferença entre eletronegatividades, mas também o valor da eletronegatividade do composto. Os compostos dados no enunciado foram posicionados no diagrama mostrado a seguir, onde se verifica que o composto OF<sub>2</sub> é o que se encontra mais próximo do vértice direito, logo apresenta o maior caráter covalente.



**RESPOSTA: OPÇÃO E**