Agrupamento de Escolas nº1 de Alcácer do Sal

Ano letivo 2013/2014

Ciências Físico-químicas – 9º ano

Critérios de Classificação -Teste de Avaliação 1 - 04/11/2013 e 15/11/2013

item	Teste 1 A	Teste 1 B	Teste 1 C	Pontos
1	1-b, 2-c, 3-b, 4-a, 5-c, 6-f, 7-d, 8-e	1-e, 2-c, 3-f, 4-d, 5-c, 6-b, 7-a, 8-e	1-f, 2-b, 3-f, 4-c, 5-b, 6-a, 7-d, 8-e	8
2.1	Núcleo, neutrões, protões, núcleo, electrões			5
2.2	Neutrões, protões, electrões			3
2.3	Positiva, negativa, neutrões			3
2.4	Electrão, um electrão, ião positivo, um electrão, ião negativo.			5
3	12 3, 7 +20, 40 +12, 12 +10, 20 17,18		7 +3, 3 2, 4 +12, 12 +7, 14 17, 18	11
4.1	D	A	C	2
4.2	B	C	D	2
4.3	C	D	B	2
5.1	São átomos que têm o mesmo número atómico, pertencendo ao mesmo elemento químico, mas que diferem no número de massa.			6
5.2	Diferem no número de neutrões no núcleo.			5
5.3.1	O-18		Ne-22	3
5.3.2	O-16		Ne-20	3
5.4	8 protões, 8 electrões e 9 neutrões		10 protões, 11 neutrões e 10 electrões	6
6.1	2-8-7	2-8-8-1		3
6.2	Grupo 17, porque tem 7 electrões de valência período 3, porque tem 3 níveis de energia	Grupo 1, porque tem 1 electrão de valência período 4, porque tem 4 níveis de energia		6
6.3	Forma um ião mononegativo, uma vez que o átomo terá tendência a captar 1 electrão de forma a ficar com 8 electrões de valência.	Forma um ião monopositivo, uma vez que o átomo terá tendência a ceder 1 electrão de forma a ficar com 8 electrões de valência.		6
7.1.1	16	11	17	2
7.1.2	Não Metálico	Metálico	Não Metálico	2
7.1.3	Período 3	Período 3	Período 3	2
7.1.4	Ião 2-	Ião 1+	Ião -1	2

7.2.1	2-8-5	2-8-2	2-8-8	3
7.2.2	2-6	2-1	2-7	3
8	É o Lítio. Ambos pertencem ao mesmo período (mesmo número de camadas electrónicas) e o flúor possui maior carga nuclear, o que vai fazer com que a nuvem electrónica se encontre mais atraída pelo núcleo tornado o átomo mais pequeno.	É o sódio. Ambos pertencem ao mesmo grupo, mas a períodos diferentes. Os períodos correspondem ao número de camadas electrónicas que o átomo possui. Como o sódio está num período superior, tem mais camadas electrónicas, e por isso é maior		7

Classificação dos itens

1	2.1	2.2	2.3	2.4	3	4.1	4.2	4.3	5.1	5.2	5.3.1	5.3.2	5.4	6.1	6.2	6.3	7.1.1	7.1.2	7.1.3	7.1.4	7.2.1	7.2.2	8	total
8	5	3	3	5	11	2	2	2	6	5	3	3	6	3	6	6	2	2	2	2	3	3	7	100