**Recuperação Paralela (1ª série)**

**Questão 1**

Considerando a posição dos elementos na tabela periódica e as tendências apresentadas por suas propriedades periódicas, pode-se afirmar que

1. um átomo de halogênio do https://lh5.googleusercontent.com/IceZWX57a93ulgrS1Vtg9-qOTs8TaSQv3k8beTbgT9gdy3yeQe-eZW3PHPBxdSVC9ZWCPVn9pSIXaEhmdkvLctxy9-VmrTwwXhiH4cngtxF1cp5bJR5hKVoDmAZlloGEuK8iw4WLlHdGSiXehrZ0md1zfVsuVQ2ZpBRYkVv9nFCXiop3pLX8dePANA período apresenta menor energia de ionização do que um átomo de calcogênio do mesmo período.
2. um metal alcalinoterroso do https://lh4.googleusercontent.com/zuZbooprq87qqkDIF3t4DJrUngl0nifnhcbU_Q7l3IUyInlJHX3qj938T6VyMB05k-XMsy-qC-NUEwT7vFuiLQr-6qp989SRwFy-RXIh9Z2tHDHPqFCI6QoiUF0TWMaM214he6ABKqMC8sOWDY0AhIVqDE4XrECFfRDX6KsTMJjBU_ivcA8KbzITlA período apresenta menor raio atômico do que um metal do https://lh4.googleusercontent.com/HhUrrczMWlNGn1VRXHMkSS9l-P9Ca5hEqLvE1bLMIUtYRlmnfR61WEnU5n34BhqYfDD1IVW0HfIGCE2Kwuf1PMZ72m6ntXnrvCqmaodzPRDszLxSKeUh6sGdqEOhFptloU4RX8_VzRbY7d1Hb8j6IDW65iJAxE1G-pXsUP79yeFt1Y1uv3ZpTP_-Bw período e do mesmo grupo.
3. um átomo de gás nobre do https://lh5.googleusercontent.com/o53a6fLN8vrYull4sgOE96DC7DJVvPtP6FRzljb8ftKhWX9IgYe-UZd7J_QBSZ3gEGrsqI_Cwz6p24_xs9Hq1rJPFuEL-3vK3LNjCfzMd1xE9-p7I1iFM_CuAmLRLAF2pYPpKL2KL9Jhcmd5S-MCP2elXq9s6OQWuAuGQz-oK31f78JsgcDYt3vo4Q período tem maior raio atômico do que um átomo de gás nobre do https://lh5.googleusercontent.com/5-eNPrl3G3zxSBvmIFPD2lheygKSEXSf8JU_961aIdIBZ9sqiVH2x6u-s-cbRB9Bj8_m5_7af7rSg7-cVHP9xOmSvxhPY2jzyKR7f6rWahhzbKUPR5fMnDEztIy50ElhI2AKvyfhOwHzX3FaOhBHj1TdVz5muVQRX7ZC6vUS6rxPb7r5jxyjVRkMAA período.
4. um átomo de ametal do grupo https://lh3.googleusercontent.com/ffkw9Zy4mdhmlXFrZxvO_KYnGrOuiZqGHz0gHcYZAzq-YQD1_27nMfgo76BfUwhjhqBsSN6ohl4VlM5ODxkmEKTKNqlTnk3hLjdXEI6ATSe5wqaGc9f23wS0do_ejq0oju1BP9M8IjCfuDW7zGV8PlaOIyAKDvOX2cdk2qramXaKfVQjKIu9MTQoqQ é mais eletronegativo do que um átomo de ametal do grupo 16 no mesmo período.
5. um átomo de metal do grupo https://lh3.googleusercontent.com/LZsKFRmai3QGeq5HLzNjfY1p0oOEQYzrcEWN5U-GV5n5zgP_YYM5a9UZQOVo1dYG4rI1dqjCmSzMvyJLaS1eFi9H1MdJEJRL9nDWFlVahRDXbF16dZmFqMWueMkWkFCEa_qaFjQ8yZQQpamFdnJq5XQiSY-tVvK_VEQGle0NmsZNGBjdI5BTTw0bCQ é mais eletropositivo do que um átomo de metal do grupo 1 no mesmo período.

**Questão 2**

São fornecidas, a seguir, as distribuições eletrônicas das camadas de valência dos átomos neutros X, Y e Z em seus estados fundamentais.

https://lh6.googleusercontent.com/mL0cI0am7b6idG-jjLg4DWEB2TpbpCejdBLww6wwRQKMDzTN9MaEx3CTwlv4L-fGFt0AU19yYkYqVnR4oUx4KuuWP-kwLEfkKln75LZa-WTLhmJi3SC7WLZIKAs1wXeUb0ki9jwmTcCNcX8DXwWVk_5Hh37Pd-FHBA_jC-9j51X1nVtOPJ_jP81f2Q

https://lh6.googleusercontent.com/zf_fqe-IEQRk9F1A8hEwL-L-7_ZO-_Jll9dbZabAfAYdMYctWW_zocdY7w0YbDiQWMKWWzEi3PwtWFsXSfCCRdv6UuJ7Po68QqdH7YI_oGs5oYxHNZerDY6jDYYWajaM7iNdazCu4rRU_8DkbV-sR46yB9v1SC-bW36uLhZE9DZkueiBDoROtpZV2A

https://lh3.googleusercontent.com/Uy7Emlz36z3FS8J2PCxualssF8Zh2LXCdmRgLAqDUF9I7GqO9g9tGKrUHQhMDJMHkVg2qPCbA1sGGGMUfJXg8WcqBSFYktxHdUSA21d__ePw_HM25REk52tTig04d9HNDKNxFFqkilNKCzGLQn_sVxAHitu4TGLr_zICOl44y5ox87vZrdGgKzhPog

Com base nessas informações, é correto afirmar que

1. o elemento Y é um metal alcalinoterroso.
2. os elementos X e Z pertencem ao mesmo período, todavia X é mais eletronegativo do que Z.
3. o elemento X apresenta maior afinidade eletrônica do que o elemento Y.
4. o elemento Z apresenta maior raio atômico do que Y.
5. X, Y e Z são elementos de transição.

**Questão 3**

Observa-se que, quando a luz atinge determinados metais, elétrons são emitidos. Esse fenômeno, conhecido como efeito fotoelétrico, ocorre mais facilmente com metal que necessita de menor energia para que seja retirado elétron da camada de valência por apresentar raio atômico maior. As portas automáticas funcionam baseadas em sistemas que utilizam metais que apresentam excelente efeito fotoelétrico.

Com base nas informações fornecidas no texto, indique o metal que apresenta o melhor efeito fotoelétrico.

1. https://lh6.googleusercontent.com/MHfie7nDIG_EdCNsqAJwOQpkkdMt13IlBLKet38pivOJMO1XQTaLVK-bEPK3xbSmnYT-keozrs_wNFPvMXB5jat1Lhi7GsUkItio94OJsEbMjaIplo8gakrOKHjE_JgJgBrUpBRkdqgQTYL4i2oRGur8LxPTLxY40lJUoYV-6NK25GrGYf_EM9ST9g
2. https://lh6.googleusercontent.com/oPFwmm3-qMpNA8YxMZDoWhxEMdwSwAPaMEQlKldYmSd66uadNf6R00aF10kOlxV4TNd1VhwWXNo8qGwrbJkXpTueKhojkHscGOjbc4eAUn98HtfggoFFsbAJWTo-kYdP-XG6eopOX5U-n5jNy85_vb5kjK71bNixz4B0js6R-udMhQOtKti9YlsKtA
3. https://lh3.googleusercontent.com/LYexX0KRffQXuOhU0w2KpmbprX_Gov4G6iyoftimKjq29sc0pXEFIo4xNuqwYIdeApjD3kbQBBZeLHztLr9WmRHCbDCs1TvjlSaodA7oe0GQk-MVLTJrC2i1sssgUZJhoxB4YiciX-99RsgLXUui_W1uuh3DG2F7syWR3xyqm8LQZMF5m1e3p9oH8Q
4. https://lh3.googleusercontent.com/jqUSSdi0ndkuGL3yREsNNHuitbZACvx0WNGAx0DGbVN4VlDi8fOOpRB8epXqodqVDbp0CMseNPzVSepkNCTFiYaB3exwhuZVcWtfuqPKOPXPBLPuB7QiuhEXNvcGoBIzBTS_q6BTOO-PlV6_jq5WUsrzXSrDUcIjWhcBgwFAYADrjlk8qljZZiEkzQ
5. https://lh4.googleusercontent.com/GC9sF5f6olQif0h0ndQ7jG7rowQqg0PqgUFtvFeZw3XpR_JpDBwReYJdnb2M1RSL6OEYjjMA-LZN8-1Y-FUugi5YYStQCXSkNp-bc0P5f1aLW8smZXxlYbOGVM0HCLz4soXZp0SNp-KHb5dXYNP295QFjnCnwpu2seyisSIz0fjKhA8OmSNu4hKp7g

**Questão 4**

Na atual tabela periódica, os elementos https://lh5.googleusercontent.com/reNK5gqSMkrl3NkSV_NxNl3JnIFdmdF8-NQX6Ld1aqtABETTKFGkYZx13TdcKejusWU7mamzPeCzhjJ44plu43iLCvvHS-B-L6JASyLHk_dO1WjVhatVDuCMuxbQ5vOjtyD6VFThjy07Fx1IaEgQfL93ZEEzFrM-pvtEBKlunnBD9qfHnOvdLZo5RA https://lh4.googleusercontent.com/LJLADBJNPdQW9a3NAZ6tOfPZQdO4bB6tWSi-OEVT6cixQbUxcYnIAdz6SY9k1DVLsHAJBV6qsPQo7_4NjovaJPKQskcac_ugP4vn5rnn1PMxOcVdrtIxcP5p-dimRHmC0kij1N44bNE2Wc_ZpEvEATxGZvmXuRItIgGw5RiYU3gAuAO_Mwjaod9Apg e https://lh3.googleusercontent.com/Q3HSjdioXaQOINELl_zTqcQ6CTTEbrWsps1iDBnVDFHi4wcRWZLZuaZcc5gavHYI1KXDGrR8v34RBPpSKeqo1ir8pukAIpTHBuyaC6O3DDKnGd-mDLUb_zTsmrFxrA_9ZMStOw91ahqEehct76qjdMPVZAufdr9nZFBKVI24pmIZxGsVCk14KUwdRg são encontrados nessa sequência. Sobre X, Y e Z, é correto afirmar que:

1. X e Y estão no mesmo grupo da tabela.
2. Y e Z estão no mesmo período da tabela.
3. Z é metal alcalino.
4. X é calcogênio.
5. X, Y e Z são isótopos.

**Questão 5**

Fazendo-se a associação entre as colunas a seguir, que correspondem ao grupos de elementos segundo a tabela periódica, a sequência numérica será:

https://lh6.googleusercontent.com/xjev4_mKtpLmoengAS12KmY4spiPligGeXZsi3BnYjtvhMTyvm5YGwY1D67lFe16hHQ10OceX4CWzHXszTO9UzvTRbi5mtGTYqJnpghFeewD_jIUSLw5Jol5kxiaN2I9LfaANp8fOvArcLzuLcgSU-TsZ-fJ1Hhj7Rh47KUnBprpcvFCqbkYVxjXfw Gases nobres

https://lh5.googleusercontent.com/Tx2Hv2G0Ewtv0fdRS8iejozWLDO22DnLFEQ7ShGb3nHY-J2KTa6peK47Ne9cpcPSrgeemt2GiKpVjPoV03GssKxAhQa8IvpCUSFKQVQ6NZL4ZS6g18WvfHT3V8tfCTg4bF1XZR-tosHXMGSlPbb_pz-axx283WVlS61O7YSKchKvbFQGW7Oi5yIIbw Metais alcalinos

https://lh3.googleusercontent.com/3e3BhVeH5oadT440gtgBk6fnp3K4PoElefpHV1YcjqAXt5nXgHyLsZTec_JHS1nmFqikM0KXcOoEwYH4bVwqkVOtwO7PE9CA8lqBeCco_KN5u6-DqY_V1sy8DrosAW25P2nwP2MxWj1Q7NQv_Y5xIdD6bw_CVYn2AQAba4HTpNLZgzZ40csCH2eZtw Metais alcalinoterrosos

https://lh3.googleusercontent.com/vY2HsAoC6xoUeiy0NkYFpLYmM4Sqd8bnRGDmG_RzKXhMb5s30Fbm_vWu3OLfTdrSorlDFFNVS5DBNjhIBhfFAxDsNIMu5tFApTcPtFKY_Vl_4iYFuyXm25CH2xvO0C6f3J3OM1swwmU6WlY0KRO6ftq0HNGqOxqJbwzJ1S-AcB57JjX7YRbmLKB0dQ Calcogênios

https://lh4.googleusercontent.com/c1xYnaaYLMngCfDq2FsRN_HUUTrij4-J6_fCz-juOWuBXxrx02kq3zO8bQAvqpJNokmC7Nn0q_kdwEZtVNhCCKYuaTlJlS8l-WVOekccdyW-oXPuBMmpO0h1KQU6auSbsERYm6SB1Hfdrg_35DypHPt7h1KT06ogTBgrmSdLniohSFtSNO5oyiO8zA Halogênios

 (  ) Grupo https://lh6.googleusercontent.com/AcFmeJD2BaOBZsERhRWO2m-m9vCEqvlnlr0mVk9yUxJOOWE_E5oqG6RCbncFYj7lczLf59mkcVkAUO_S2AY31BdYZdJEqFhE6tKdxDuFFnoAhzDGWw20MLuLYMLJrDlpnpvWcZ8Sy-mC9hNnnNVxgw0UTsqVaBS0iassSkv7FQOwfUgI6_zpMOiEZw

 (  ) Grupo https://lh6.googleusercontent.com/Yc3LCzxwBEqC3TjxJyd1ghyqAoO3rN8bNb_tPA8wN5H4q0TDS-iHHyZGtwQeLFh6yU1sPfP4wqiZ2effFLQZE9dq9EPmQZKHgBCFON6Lh4XZ5QXtPeThgcqg81k4nYtjngekPJBEEVRE_G11I4PikWU0pYYZj4x4Fn9WuonviY3I3RZSHJ_dGF-2Vg

 (  ) Grupo https://lh6.googleusercontent.com/_Ots04hQ9jw1l490nC3KzPm33BZELB4dQ2h71BgpOuCi0M0e3-fvORI-M5CSydZkjbKR1CmtQp0rJ5yUGnuMNSgaZo5gzrN5vPs_v2xqn8L1wwfGuu53bKMNYUtKmRO0BG0DE0_Mw5Jh797DY73WTLF0muu2UO3GP09ewsOLnYjTUmkYuP42eMyXdQ

 (  ) Grupo https://lh6.googleusercontent.com/L4n9nqMWI4Z3swhJ_vIwnAa8UuQHN7vBUb9nPd2qRrYdR-kUPHIsxgAEX9rk8iOpAb6pYL2-E9hrz3GvvvUiPt19Ihh0Pr8xtiRIKDpCLGhcVVyYgJj13Y4dKvwqVN1wgSYI0DxpGpGz-HAKC901uzqbMcFRCj06164y2ZHuc7pZ_YPatdeFM8QNlw

 (  ) Grupo https://lh6.googleusercontent.com/eSA5KrWy5boaqSsX4iN0591PlRDGoEGgj5UtUsvkhC7G2Rlw-WEkAxgkFkfonQRywdxs3E8Jt7RgbMwEcpQiaeqsSt56P0Sf-P-VAglRxgtla1bfAPyO9l04G9lGs2ZYKdJvBIWnZ7GAUKD6YQdgs0N_Eq0eY-yIfJdnjRrczYjzPX8Zljj3gGpr3w

1. https://lh3.googleusercontent.com/i7xuGWugbSS2tWGCN5DK55FejNizCUGmx8KDzuWfCiZZ2PEwli9YFN8zo_SSiYBklsjJq7kGfi5vqTOFrYpWNp9pMdpl11SEKHDPr0ni3351Ah_8GrkBU6esXRTXj0-3bsGj-T3nvS5QKmcNqAb11EQfwiczIXRQRE2v5M9fQIMzDbeJItZQTE8k6g
2. https://lh5.googleusercontent.com/-BWyUaX71edoLdOHkdjopblXtmpVA3StCJeWehPasCKGSqrESb2MQuYknSdzIAPXtrYeHm78WwhiQBHsygxT88qICvGAzfFkxYDRnnUOHibuS3iQ7acC4hCpE3Hhl-JOW8OLp262zAHlFTohqk5PTC7LqUpNc7LmoGjjznYdA9EOTaatlEJSm_DaXg
3. https://lh6.googleusercontent.com/7-KdvGnXSDAiRZzwOyxjoTH6llb4YY2jVYh-jPu5qAtpdCm9AQQcAI1DP3nvXPy0-ZiPMMiUwBdGEpXy842YeaBLrwynGs1cza_t4aCnUqEMHeT51rc-3PhjRNVEgh5Ri6B6KhZzdpYC9grGlzKRdDd-ewbGLUdCbw6bTiGFL_s4sLq2WZSYNz0qXQ
4. https://lh3.googleusercontent.com/XY6aC0GtwttgEuK6YBLzWKGyQ5LqmPA8E7AFfFt8ZUL9KIKmdFIiIL8TnWNuNo7KnXCcazCvyIL5nQKRAk-riU6ZR8pmNNX2OJztulzfJKlBhM7YSJufmMfGgT2gRVzmKF6f4xy1MY5m8Xa9GhBP-OWdDE1iNe9S-db5kWDaI2ir8-SB8xwfYJlRzA
5. https://lh4.googleusercontent.com/c02enHYq_W60KArkATPjXQ-Qw0h4XLF7tiTQmREWVJZKlUnVNK5c1VFjvHcHpwec4_OzNdbi10nGgoMXRzb1uGK3Rmdl9Qb70hFQI9TEWTX7K2-mYEVKMpvZ58UTo0HrFOopNamtWKRHbO2Q-i-P3cv03EQu4i9jsQCeOJbM_sX36FB25CHmlC0z8Q

**Questão 6**

Dois átomos de elementos genéricos https://lh5.googleusercontent.com/vy0nqXxjYUBleVShSXudJoAN9XmG6RXDi8RyOZbmh3iK2KCMaBtYOLbwClNdBRplcV2udJpHPYSt-B7ikNr25_dekvfK9R2iaMgjQk7otKBRuMNbRKTzs0-w4FttvRcFsvUsPflvrt4n_Uc4zS-Nk0aQ-ED0h7fjEXoQzFfUQQ4mr9d0KcrD5rTQRA e https://lh5.googleusercontent.com/x3YUSY-GvZ4xQK5Y7WZdjpxdZJlkoni11NG6gZ1XkdBLADlIiD5VMZ1x4Xr0umV0yx5v-GDWTMkNY7GeLcOKMi9xQOFkBj0eOuio0FUEycgDuuVyL2y22-iByMgYDeG-tyOX_jl0J3tGeTL_9Y3egfwmr1W6dIWmn-iqQlrFLx8PBsGwl7dXbcKBTg apresentam as seguintes distribuições eletrônicas em camadas: https://lh5.googleusercontent.com/Sm9zTFvom5HmB82S0_oWcByIwnhYwEZhHlaWM0SyiA8CL4K2cXUyxfgr_mBYUcNxqFZBVcWIjgCmuq91XB69lJ-qIatoK2QSdSu_D40sW_zVTPOPEWj3XW5Qn3gaNk_Xgm7EOdJ0iS5QXwmfMh-SG9jTiKTetpq6C9Ky9MlxAZcNn5-7Ean5S87w6Q Na ligação química entre https://lh3.googleusercontent.com/MpuKuuHisJ33aOCs7fR6Yegpm0O3NubpvpzfpGyCtf8bAYuuWE2Iy8okzhpRIM3kuZKSqtblDPmaq7U5Pcyyl5-uhm4atruq1bv4bAa1cT2gqEGjqqjqUtp7b1Addsk4jGkjIayXi6d0k1N1iUrCHSB_eKjpEGENJ0_iw_KIMlCD2UAmLguXB3Q2eQ e https://lh4.googleusercontent.com/JPS9g2tueZUtU4ZrL7ifQUPdZxTelUDSzfAViVH2YX1MiBqONNVF4zUZhMwpqeYCR3Ihoz6Au9uWQ4pzSFbgbrtj3qH4pPHrTwrflkJiKuGvzDcdkpCvJ-jFmA_BFHt05E294Wk98W0uPTlRT_Nef4QnCb7_06uR3jDOqcLNENR54N2_QHbqx7ZLXA

Clasifique cada afirmação com V ou F.

I. O átomo https://lh3.googleusercontent.com/MpuKuuHisJ33aOCs7fR6Yegpm0O3NubpvpzfpGyCtf8bAYuuWE2Iy8okzhpRIM3kuZKSqtblDPmaq7U5Pcyyl5-uhm4atruq1bv4bAa1cT2gqEGjqqjqUtp7b1Addsk4jGkjIayXi6d0k1N1iUrCHSB_eKjpEGENJ0_iw_KIMlCD2UAmLguXB3Q2eQ perde 1 elétron e transforma-se em um íon (cátion) monovalente.

II. A fórmula correta do composto formado é https://lh5.googleusercontent.com/uMNB1axUpDrTKqHTBZEC9dufDeCo2O7nnq3oLhAC3ZFWC56uUI2rn_mGnzKCE6HpY2mZf_-g0ioiww1XZUuUlE92JoiRVOOaufHCsggsv3tv7uRrtLqdkU3pf0vXUm7INPXAKVLB8_QeQ8DzN67BYTNx9mBco5nNbEFVxvfN_J9cXs-DmoE5BxAMlA e a ligação que se processa é do tipo iônica.

III. O átomo https://lh3.googleusercontent.com/bPkJdxhPK_PXobg90novV_qibY06KG-sfD0CQ-BWiNR3-820LCEarIgHY7mkmukQRDiJGPt2X3Zmiro5WUMf1xIkPhFSCBbcRAdYq-DqcXc0HsJilKfDwn6IGlBMqGgXhthFS1nD0FeMfytozLk8fDxEuS_yx5LXqupqDRjfDqUdtkMc4klcqxcgdA cede 2 elétrons e transforma-se em um ânion bivalente.

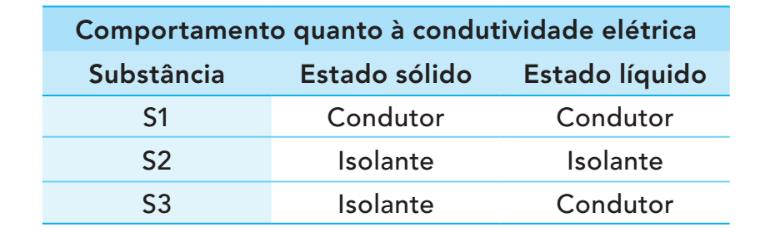
**Questão 7**

Nos compostos https://lh5.googleusercontent.com/NCfSm5ScKjXvpKz_WXvIdOafNydbc8xbRBkg2U57bvKvYveuDZcolxIsd_Wc6mdi6V_qCUGV6T0UYuof3nD-ec6UQTUh32Y7SAK33OBAXddsDgAvHy4KbMh95EOj5iBGClVM2tsfzkJCbLuzCsSRkfVi-uD0OqP_j2LGJIA8G8i9X9Z-4SF5HMNCOQ https://lh5.googleusercontent.com/m8cBHPI1s6ILIHkJYh33dEKbcboCygZx2QE8EgnO_h7AP1Ut8BEsatix2Dus2EG6_JT5gJIFaixRBr_odkMZ5uPzsa7VQ6xfaA1sXlPi4cyeeZu8QcjWKMb_F3-9Yk2yOxL_2UWSy8uu1RupW3tKOIfdWQ-ZkL9RQtznC0cadyB1Q3cmAZlIfhciYg https://lh6.googleusercontent.com/gnnoHShtoep06n0fYVTSGCOGG0Pt6PivIuSLC8ZNM-lca3rClPQ1fHvfcIn81uMkcGeaQVgtvJC0iZ4SwffkHypJV8RjeycM4EyixhD0k_I4zbJcbaWDGH-D2Fjsb-EPJnhNCwX1jTAj8cNivy0dne8lhX8XhqCVIg-14F89Z9FE49Qk9gMOEgzX-Q https://lh5.googleusercontent.com/EW2P4qQY9Wc4EOxpm9Pkyu0_yLUzj9cSQg_pFOBmxY6jj6H4bpSWV8JdqOtqsPQvfe4sUVa7Q2SMehZSSmPx1xYv_ytBeRHTOhIPjSFNRLQRtj6eQSPEuZDFUNW4-aZHDs_oJ4Warxuveig0-GiiTVOn2ZTzswrK8qP8-f7BKnV6HWxqIdOLz3MRUw e https://lh4.googleusercontent.com/8b_zAolWHQqrKM_k2Pl39Vm8EUFQzUVI5YCPAhRwFJmnz3CJPiVcN2jkf57wLM9UmsLjCWp-JcFg_oWIWUfOm140N7Ho0n280xFXT8Nslqh4hJaWaUCUhfQtfzbXXzWxY_bbezcCmxGzoqH02NqhAh5bC10s4R2ThiyFRZnnK2_cuRiDFbEmBS0iDQ há, entre seus átomos, ligações químicas. Classifique cada uma delas.

**Dados**: https://lh5.googleusercontent.com/5r9S1u9quI40c7qbbXATyhqDq_m3pOpJogTeCFNfAo4x-_CyQlwcRn-86KIyOPAZYT4iNM6sPb0ExLPxu67FBAkt0P0qb479G56Okqjaa4Vq5Usvfx1bN9uHvh1BUkCTfFysvXy5kwJmIv61kGdUorJY7X-li7i-a_kwmrqJGQYzvPS3-O-osFtlZghttps://lh5.googleusercontent.com/AWCfYNtxL1dkJm1lz4YKdrI_Z3-s7C46sHnHF44hLEFoXGM5f5HdmQAhXdzKOW-sLWWXaJ86NgUrVJt0ydGYwmRcXG3eP5Ik96C4TLhb7Hew7BewgbH9_8dovznYmJo97Pk88DRJB8rXNJatcRljjQxYwrlE6G6SBkDC7cPKTfsEQ8qujhbh7LUc0w https://lh4.googleusercontent.com/4oXY2eSxLsfrvSy42S3IkIYPDnr-nr15umBofOgxKIWFTpGpO2KMt5m2cieERZiYfqguLL3htQP-yFw9uLg8RONpitebFAUGtcSg7HGfMZn1uSPL9eYw1JlPCnXlpZJEFmD-SgbiUb59Eg_QJmiG7szktb_jcwH6HO5IfTUwnDxYAYjZEQ7PYuc4dw

**Questão 8**

**https://lh5.googleusercontent.com/_OdZ68snG3C_ff9OC_uJebq72T9dcp8Jdbzr78TsaIH35mGyqY1idkopYsZBJ75Dl762O_j-pJgF99nkLEjqabzhQvpad83DyaJmJN687QQLv3LRXwiU3hQTMtjgwJTakBYoqVNHGoT0P-uJr3f8w0UxOn9Q0hPrGFjBvYhsSsI9MWhdzRn8vpJb_Q** são três substâncias distintas. Inicialmente no estado sólido, foram aquecidas independentemente até a fusão completa, enquanto se determinavam suas condutividades elétricas. Os resultados das observações estão resumidos na tabela.



https://lh5.googleusercontent.com/_OdZ68snG3C_ff9OC_uJebq72T9dcp8Jdbzr78TsaIH35mGyqY1idkopYsZBJ75Dl762O_j-pJgF99nkLEjqabzhQvpad83DyaJmJN687QQLv3LRXwiU3hQTMtjgwJTakBYoqVNHGoT0P-uJr3f8w0UxOn9Q0hPrGFjBvYhsSsI9MWhdzRn8vpJb_Q correspondem, respectivamente, a substâncias que podem ser classificadas como:

**Questão 9**

O átomo A é isótopo do átomo B. O átomo B é isóbaro de C, e este tem número de massa 40. O átomo B tem 21 nêutrons. Quando o átomo A se liga ao cloro, a fórmula do composto obtido é?

**Dado:** https://lh5.googleusercontent.com/1Cw3jQE00sGSPUfmIW4_4gglXw3LX24UZSFX-3pNTbiwFmrYl8wsVp_uCbCsv2AFXkFpyhR4YMpbYizG8ZAk5gdqspmG6wHmXjc_8HSpgK54P-7BllPktilNQ_skdZXPTWMa1hDrZDR10lxYw5Miuc4gzPfcmtGwsZIOIPrHxWlyDOwi3OnOPGJL6Q (Z = 17).

**Questão 10**

O átomo de fósforo que apresenta número atômico 15, para adquirir configuração eletrônica semelhante a gás nobre por meio de ligação iônica, deve \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, transformando-se em um \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, cujo subnível mais energético apresentará um número de elétrons igual a \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Os termos que preenchem corretamente as lacunas são?