Imię i Nazwisko:

1. Alotropia jest to zjawisko występowania ………………………………………………………………… w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną.

2. Zjawisko występowania związku chemicznego w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną nazywamy

……………………………………………………………

3. Do odmian alotropowych węgla zaliczamy …………………………………., ………………………………….. i ………………………………

4. Między warstwami w graficie występują **silne/słabe** wiązania Van der Waalsa, a w warstwie między atomami węgla występują **słabe/silne** wiązania kowalencyjne.

5. W diamencie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………. atomami węgla, tworząc strukturę tertraedryczną.

6. Grafit jest dobrym **przewodnikiem/izolatorem**, ponieważ każdy z atomów węgla posiada niesparowany elektron.

7. W nanorurkach i grafenie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………… atomami węgla.

Imię i Nazwisko:

1. Alotropia jest to zjawisko występowania ………………………………………………………………… w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną.

2. Zjawisko występowania związku chemicznego w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną nazywamy

……………………………………………………………

3. Do odmian alotropowych węgla zaliczamy …………………………………., ………………………………….. i ………………………………

4. Między warstwami w graficie występują **silne/słabe** wiązania Van der Waalsa, a w warstwie między atomami węgla występują **słabe/silne** wiązania kowalencyjne.

5. W diamencie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………. atomami węgla, tworząc strukturę tertraedryczną.

6. Grafit jest dobrym **przewodnikiem/izolatorem**, ponieważ każdy z atomów węgla posiada niesparowany elektron.

7. W nanorurkach i grafenie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………… atomami węgla.

Imię i Nazwisko:

1. Alotropia jest to zjawisko występowania ………………………………………………………………… w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną.

2. Zjawisko występowania związku chemicznego w kilku odmianach różniących się budową wewnętrzną nazywamy

……………………………………………………………

3. Do odmian alotropowych węgla zaliczamy …………………………………., ………………………………….. i ………………………………

4. Między warstwami w graficie występują **silne/słabe** wiązania Van der Waalsa, a w warstwie między atomami węgla występują **słabe/silne** wiązania kowalencyjne.

5. W diamencie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………. atomami węgla, tworząc strukturę tertraedryczną.

6. Grafit jest dobrym **przewodnikiem/izolatorem**, ponieważ każdy z atomów węgla posiada niesparowany elektron.

7. W nanorurkach i grafenie każdy atom węgla jest połączony z ………………………………………… atomami węgla.