

① Vervollständige die Tabelle!

/ 14

| Eigenschaft                    | Elementarteil | Elementarteil | Elementarteil |
|--------------------------------|---------------|---------------|---------------|
| Name                           |               |               | Neutron       |
| Masse in u                     |               |               |               |
| Ladung                         | negativ       |               |               |
| Aufenthaltort                  |               |               |               |
| Im Periodensystem zu sehen an? |               |               |               |

② Nenne die drei wichtigsten Atommodelle und die Forscher die es hauptsächlich entwickelt haben!

/ 6

- 1) \_\_\_\_\_
- 2) \_\_\_\_\_
- 3) \_\_\_\_\_

③ Erkläre was ist ein Isotop!

/ 3

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

④ Das PSE besteht aus Reihen und Spalten. Dabei sind die Reihen die.... und die Spalten die ....!

/ 2

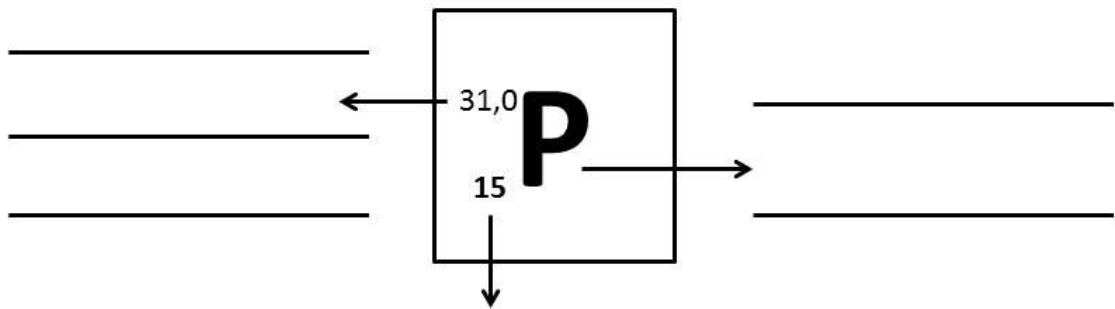
\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

- ⑤ Welche Informationen kann ich für dieses Element aus dem Periodensystem herauslesen?

/ 15

Hilfswörter: Valenzelektronen, Symbol, Nukleonenzahl, Ordnungszahl, Kernladungszahl, Element, Neutronen.....



Hauptgruppe: \_\_\_\_\_

Periode: \_\_\_\_\_

Welche Schalen sind wie besetzt? \_\_\_\_\_

- ⑥ Erkläre folgende Begriffe: 1. Molekül, 2. Ion, 3. Oktettregel

/ 4

---

---

---

---

Punkte:

/ 44

Note