Trong mỗi ý a), b), c), d). Học sinh chọn đúng (Đ) hoặc sai (S).

Sulfur (S) là chất rắn, xốp, màu vàng hơi nhạt ở điều kiện thường. Sulfur và hợp chất của nó được sử dụng trong acquy, bột giặt, thuốc diệt nấm; do dễ cháy nên S còn được dùng để sản xuất các loại diêm, thuốc súng, pháo hoa,…Trong bảng tuần hoàn, nguyên tố S nằm ở chu kì 3, nhóm VIA.

a) Nguyên tử của nguyên tố S có 3 lớp electron.

b) Nguyên tử của nguyên tố S có 4 electron thuộc lớp ngoài cùng

c) S là nguyên tố phi kim.

c) Cấu hình electron của nguyên tử là $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$.

LIVEWORKSHEETS